日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

25. 6. 2004

WIPO

RECEIVED

PCT

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日 Date of Application:

2003年 6月26日

出 願 番 号 Application Number:

特願2003-181930

[ST. 10/C]:

[JP2003-181930]

出 願 人
Applicant(s):

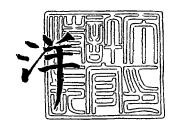
大正製薬株式会社

PRIORITY DOCUMENT

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 2004年 7月29日





【書類名】

特許願

【整理番号】

00SS-P3502

【あて先】

特許庁長官殿

【発明者】

【住所又は居所】 東京都豊島区高田3-24-1 大正製薬株式会社内

【氏名】

安原 明登

【発明者】

【住所又は居所】

東京都豊島区高田3-24-1 大正製薬株式会社内

【氏名】

坂上 一成

【発明者】

【住所又は居所】 東京都豊島区高田3-24-1 大正製薬株式会社内

【氏名】

太田 裕之

【発明者】

【住所又は居所】

東京都豊島区高田3-24-1 大正製薬株式会社内

【氏名】

中里 篤郎

【特許出願人】

【識別番号】

000002819

【氏名又は名称】 大正製薬株式会社

【代理人】

【識別番号】

100115406

【弁理士】

【氏名又は名称】 佐鳥 宗一

【電話番号】

03-3985-1147

【選任した代理人】

【識別番号】 100122437

【弁理士】

【氏名又は名称】 大宅 一宏

【選任した代理人】

【識別番号】 100074114

【弁理士】

【氏名又は名称】 北川 富造

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 003551

【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】 明細書 1

【物件名】 要約書 1

【包括委任状番号】 0217520

【包括委任状番号】 0217879

【包括委任状番号】 9703058

【プルーフの要否】 要

【書類名】 明細書

【発明の名称】 2-rミノービシクロ[3.1.0]へキサンー2,6-ジカルボン酸エステル誘導体

【特許請求の範囲】

【請求項1】 下記式[I]

【化1】

[式中、R 1 及びR 2 は同一又は異なって、C $_{1-10}$ アルキル基、C $_{2-10}$ アルケニル 基、 C_{2-10} アルキニル基、1 若しくは 2 個のフェニル基で置換された C_{1-10} アル キル基、ヒドロキシ C_{2-10} アルキル基、ハロゲン化 C_{1-10} アルキル基、アジドC1-10アルキル基、アミノ C 2-10アルキル基、C 1-10アルコキシ C 1-10アルキル基 、 C_{1-10} アルコキシカルボニル C_{1-10} アルキル基を示し、又は、 R^1 及び R^2 の何 れか一方が水素原子のとき、他方が C_{1-10} アルキル基、 C_{2-10} アルケニル基、C2-10アルキニル基、1 若しくは2 個のフェニル基で置換された C_{1-10} アルキル基 、ヒドロキシ C_{2-10} アルキル基、ハロゲン化 C_{1-10} アルキル基、アジド C_{1-10} ア ルキル基、アミノ C_{2-10} アルキル基、 C_{1-10} アルコキシ C_{1-10} アルキル基、 C_{1-10} 10アルコキシカルボニル C_{1-10} アルキル基を示す。Xは水素原子Xはフッ素原子 を示す。Yは、 $-OCHR^3R^4$ 、 $-SR^3$ 、 $-S(O)_nR^5$ 、 $-SCHR^3R^4$ 、 -S (O) $_{n}CHR^{3}R^{4}$, $-NHCHR^{3}R^{4}$, -N (CHR $^{3}R^{4}$) $_{2}$, -NHCO R^3 、又は $-OCOR^5$ を示す(式中、 R^3 及び R^4 は同一又は異なって、水素原子 、 C_{1-10} アルキル基、 C_{1-10} アルケニル基、フェニル基、ナフチル基、 $1\sim7$ 個 のハロゲン原子で置換されたナフチル基、複素芳香族基、又は、ハロゲン原子、 フェニル基、 C_{1-10} アルキル基、 C_{1-10} アルコキシ基、トリフルオロメチル基、 フェニル基、ヒドロキシカルポニル基、アミノ基、ニトロ基、シアノ基及びフェ

ノキシ基からなる群より選ばれる $1\sim 5$ 個の置換基で置換されたフェニル基を示す。 R^5 は、 C_{1-10} アルキル基、 C_{1-10} アルケニル基、フェニル基、ナフチル基、 $1\sim 7$ 個のハロゲン原子で置換されたナフチル基、複素芳香族基、又は、ハロゲン原子、フェニル基、 C_{1-10} アルキル基、 C_{1-10} アルコキシ基、トリフルオロメチル基、フェニル基、ヒドロキシカルボニル基、アミノ基、ニトロ基、シアノ基及びフェノキシ基からなる群より選ばれる $1\sim 5$ 個の置換基で置換されたフェニル基を示し、n は 1 又は 2 の整数を示す。)。]で表される 2 - アミノービシクロ [3.~1.~0] \sim キサン-2,6 - ジカルボン酸エステル誘導体、その医薬上許容される塩又はその水和物。

【請求項2】 下記式 [II] 【化2】

[式中、 R^1 及び R^2 は同一又は異なって、 C_{1-10} アルキル基、 C_{2-10} アルケニル基、 C_{2-10} アルキニル基、1 若しくは2 個のフェニル基で置換された C_{1-10} アルキル基、 C_{1-10} アルキルボニル C_{1-10} アルキル基を示し、又は、 C_{1-10} アルキール基、 C_{2-10} アルケニル基、 C_{2-10} アルケニル基、 C_{2-10} アルキニル基、 C_{2-10} アルキル基、 C_{2-10} アルキル基を示す。 C_{2-10} アルキル基の C_{2-10} アルキルをの C_{2-10} アルキルをの

 R^3 、又は $-OCOR^5$ を示す(式中、 R^3 及び R^4 は同一又は異なって、水素原子、 C_{1-10} アルキル基、 C_{1-10} アルケニル基、フェニル基、ナフチル基、 $1\sim7$ 個のハロゲン原子で置換されたナフチル基、複素芳香族基、又は、ハロゲン原子、フェニル基、 C_{1-10} アルキル基、 C_{1-10} アルコキシ基、トリフルオロメチル基、フェニル基、ヒドロキシカルボニル基、アミノ基、ニトロ基、シアノ基及びフェノキシ基からなる群より選ばれる $1\sim5$ 個の置換基で置換されたフェニル基を示す。 R^5 は、 C_{1-10} アルキル基、 C_{1-10} アルケニル基、フェニル基、ナフチル基、 $1\sim7$ 個のハロゲン原子で置換されたナフチル基、複素芳香族基、又は、ハロゲン原子、フェニル基、 C_{1-10} アルキル基、 C_{1-10} アルコキシ基、トリフルオロメチル基、フェニル基、ヒドロキシカルボニル基、アミノ基、ニトロ基、シアノ基及びフェノキシ基からなる群より選ばれる $1\sim5$ 個の置換基で置換されたフェニル基を示し、11、11、12 は12 の整数を示す。12 で表される13 に表される14 に発きされる15 の医薬上許容される塩又はその水和物。

【請求項3】 前記式[II]において、 R^2 が水素原子である請求項2記載の2-アミノービシクロ[3.1.0] ヘキサンー2,6-ジカルボン酸エステル誘導体、その医薬上許容される塩又はその水和物。

【請求項4】 前記式[II]において、 R^2 が水素原子、Xがフッ素原子である請求項2記載の2-アミノービシクロ[3.1.0] ヘキサンー2, 6-ジカルボン酸エステル誘導体、その医薬上許容される塩又はその水和物。

【請求項5】 前記式[II]において、 R^2 が水素原子、Xがフッ素原子、Yが $-OCHR^3R^4$ である請求項2記載の2-アミノービシクロ [3.1.0] へキ サン-2, 6-ジカルボン酸エステル誘導体、その医薬上許容される塩又はその 水和物。

【請求項6】 前記式[II]において、 R^2 が水素原子、Xがフッ素原子、Yが $-SCHR^3R^4$ である請求項2記載の2-アミノービシクロ[3.1.0] へキ サン-2, 6-ジカルボン酸エステル誘導体、その医薬上許容される塩又はその 水和物。

【請求項7】 前記式[II]において、 R^2 が水素原子、Xがフッ素原子、Yが

 $-NHCHR^3R^4$ である請求項2記載の2-アミノービシクロ[3.1.0]へキサン-2, 6-ジカルボン酸エステル誘導体、その医薬上許容される塩又はその水和物。

【請求項8】 前記式[II]において、 R^2 が水素原子、Xが水素原子、Yが一 OCHR 3 R 4 である請求項2記載の2-アミノービシクロ[3.1.0] ヘキサンー2, 6-ジカルボン酸エステル誘導体、その医薬上許容される塩又はその水和物。

【請求項9】 前記式[II]において、 R^2 が水素原子、Xが水素原子、Yが一 $SCHR^3R^4$ である請求項2記載の2-アミノービシクロ[3.1.0] へキサン-2, 6-ジカルボン酸エステル誘導体、その医薬上許容される塩又はその水和物。

【請求項10】 前記式[II]において、 R^2 が水素原子、Xが水素原子、Yが $-NHCHR^3R^4$ である請求項2記載の2-アミノービシクロ[3.1.0] へキサン-2, 6-ジカルボン酸エステル誘導体、その医薬上許容される塩又はその水和物。

【請求項11】 請求項1~10のいずれか1項に記載の2-アミノービシクロ[3.1.0] ヘキサンー2,6ージカルボン酸エステル誘導体、その医薬上許容される塩又はその水和物を有効成分とする医薬。

【請求項12】 グループIIメタボトロピックグルタミン酸受容体拮抗薬である請求項11記載の医薬。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】

本発明は、医薬として有用な2-アミノービシクロ [3.1.0] ヘキサンー2,6-ジカルボン酸誘導体のプロドラッグに関する。更に詳しくは、統合失調症、不安及びその関連疾患、二極性障害、てんかん等の精神医学的障害、並びに、薬物依存症、認知障害、アルツハイマー病、ハンチントン舞踏病、パーキンソン病、筋硬直に伴う運動障害、脳虚血、脳不全、脊髄障害、頭部障害等の神経学的疾患の治療及び予防に有効な代謝活性型(メタボトロピック型)グルタミン酸

受容体 (mGluR) のサブグループIIに属するmGluR2/mGluR3のアンタゴニストとして作用する化合物である2-rミノービシクロ[3.1.0] へキサン-2, 6-ジカルボン酸誘導体のプロドラッグに関する。

[0002]

また、本発明は、mGluR2/mGluR3のアンタゴニストとして作用する化合物のプロドラッグが、経口活性を高め、親化合物の生体内暴露量を増大させることに関する。

[0003]

【従来の技術】

メタボトロピックグルタミン酸受容体は薬理学的に3つのグループに分類される。この中で、グループII(mGluR2/mGluR3)は、アデニルサイクラーゼと結合し、サイクリックアデノシン1リン酸(cAMP)のホルスコリン刺激性の蓄積を抑制する(非特許文献1参照)ことから、グループIIメタボトロピックグルタミン酸受容体に拮抗する化合物は急性及び慢性の精神医学的疾患並びに神経学的疾患の治療又は予防に有効であると考えられ、2ーアミノービシクロ[3.1.0] ヘキサンー2,6ージカルボン酸誘導体は、グループIIメタボトロピックグルタミン酸受容体に対して強い拮抗作用を有する化合物である。

[0004]

【非特許文献1】

Trends Pharmacol. Sci., 14, 13, 1993年

[0005]

【発明が解決しようとする課題】

本発明の目的は、統合失調症、不安及びその関連疾患、うつ病、二極性障害、 てんかん等の精神医学的障害の治療及び予防、並びに、薬物依存症、認知障害、 アルツハイマー病、ハンチントン舞踏病、パーキンソン病、筋硬直に伴う運動障 害、脳虚血、脳不全、脊髄障害、頭部障害等の神経学的疾患の治療効果及び予防 効果を有する薬物であって、経口活性の高いグループIIメタボトロピックグルタ ミン酸受容体に拮抗する薬物を提供することである。

[0006]



本発明者らは2-rミノービシクロ [3.1.0] ヘキサンー2, 6-ジカル ボン酸エステル誘導体について鋭意検討した結果、グループIIメタボトロピック グルタミン酸受容体に影響を及ぼす<math>2-rミノービシクロ [3.1.0] ヘキサンー2, 6-ジカルボン酸誘導体のプロドラッグを、親化合物を被験薬とする動物実験を通して、この種のプロドラックが親化合物の生体内暴露量を高めること を見出し、本発明を完成するに至った。

[0007]

かかる本発明は、式[I]

[0008]

【化3】

[0009]

[式中、 R^1 及び R^2 は同一又は異なって、 C_{1-10} アルキル基、 C_{2-10} アルケニル基、 C_{2-10} アルキニル基、1 若しくは2 個のフェニル基で置換された C_{1-10} アルキル基、Pジド C_{1-10} アルキル基、Pジド C_{1-10} アルキル基、P3 とドロキシ C_{2-10} アルキル基、 C_{1-10} アルキル基、 C_{1-10} アルコキシ C_{1-10} アルキル基、 C_{1-10} アルコキシカルボニル C_{1-10} アルキル基を示し、又は、 C_{1-10} アルキール基、 C_{2-10} アルキニル基、 C_{2-10} アルキニル基、 C_{2-10} アルキニル基、 C_{2-10} アルキニル基、 C_{2-10} アルキル基、 C_{2-10} アルキル

-S (O) $_{n}CHR^{3}R^{4}$, $-NHCHR^{3}R^{4}$, -N (CHR $^{3}R^{4}$) $_{2}$, -NHCO R^3 、又は $-OCOR^5$ を示す(式中、 R^3 及び R^4 は同一又は異なって、水素原子 、 C_{1-10} アルキル基、 C_{1-10} アルケニル基、フェニル基、ナフチル基、 $1\sim7$ 個 のハロゲン原子で置換されたナフチル基、複素芳香族基、又は、ハロゲン原子、 フェニル基、 C_{1-10} アルキル基、 C_{1-10} アルコキシ基、トリフルオロメチル基、 フェニル基、ヒドロキシカルボニル基、アミノ基、ニトロ基、シアノ基及びフェ ノキシ基からなる群より選ばれる1~5個の置換基で置換されたフェニル基を示 す。 \mathbb{R}^5 は、 \mathbb{C}_{1-10} アルキル基、 \mathbb{C}_{1-10} アルケニル基、フェニル基、ナフチル基 、1~7個のハロゲン原子で置換されたナフチル基、複素芳香族基、又は、ハロ ゲン原子、フェニル基、 C_{1-10} アルキル基、 C_{1-10} アルコキシ基、トリフルオロ メチル基、フェニル基、ヒドロキシカルボニル基、アミノ基、ニトロ基、シアノ 基及びフェノキシ基からなる群より選ばれる1~5個の置換基で置換されたフェ ニル基を示し、nは1又は2の整数を示す。)。] で表される2-アミノービシ クロ [3.1.0] ヘキサンー2, 6-ジカルボン酸エステル誘導体、その医薬 上許容される塩又はその水和物である。

[0010]

本発明において使用される用語が以下に定義される。

[0011]

 C_{1-10} アルキル基とは、炭素原子を $1\sim10$ 個有する直鎖状、炭素原子を $3\sim$ 10個有する分岐鎖状、又は炭素原子を3~10個有する環状アルキル基を示す 。直鎖状アルキル基としては、例えば、メチル基、エチル基、プロピル基、ブチ ル基、ペンチル基、ヘキシル基、ヘプチル基、オクチル基、ノニル基、デシル基 が挙げられる。分岐鎖状アルキル基としては、例えば、イソプロピル基、イソブ チル基、1-メチルプロピル基、t-ブチル基、1-メチルブチル基、2-メチ ルブチル基、3-メチルブチル基、1-エチルプロピル基、1,1-ジメチルプ ロピル基、2, 2-ジメチルプロピル基、1, 2-ジメチルプロピル基、1-メ チルペンチル基、2-メチルペンチル基、3-メチルペンチル基、4-メチルペ ンチル基、1-エチルプチル基、2-エチルプチル基、1,1-ジメチルブチル 基、1,2-ジメチルプチル基、1,3-ジメチルプチル基、2,2-ジメチル

ブチル基、2,3-ジメチルブチル基、3,3-ジメチルブチル基、5-メチル ヘキシル基、3-エチルペンチル基、1-プロピルブチル基、1,4-ジメチル ペンチル基、3,4-ジメチルペンチル基、1,2,3-トリメチルブチル基、 1-イソプロピルプチル基、4,4-ジメチルペンチル基、5-メチルヘプチル 基、4ーエチルヘキシル基、2-プロピルペンチル基、2,5-ジメチルヘキシ ル基、4,5ージメチルヘキシル基、2-エチル-3-メチルペンチル基、1. 2, 4-トリメチルペンチル基、2-メチル-1-イソプロピルブチル基、3-メチルオクチル基、2,5-ジメチルヘプチル基、1-(1-メチルプロピル) -2-メチルブチル基、1,4,5-トリメチルヘキシル基、1,2,3,4-テトラメチルペンチル基、6-メチルノニル基、5-エチル-2-メチルヘプチ ル基、2,3ージメチルー1ー(1ーメチルプロピル)ブチル基、シクロプロピ ルメチル基、2-(シクロプロピル)エチル基、3-(シクロブチル)ペンチル 基、シクロペンチルメチル基、シクロヘキシルメチル基などが挙げられる。環状 アルキル基としては、例えば、シクロプロピル基、シクロブチル基、シクロペン チル基、シクロヘキシル基、シクロヘプチル基、シクロオクチル基などが挙げら れる。

[0012]

 C_{2-10} アルケニル基とは、少なくとも1個の二重結合を有する、炭素原子を2~10個有する直鎖状、炭素原子を3~10個有する分岐鎖状、又は、炭素原子を5~10個有する環状アルケニル基を示し、例えば、ビニル基、アリル基、3 ープテニル基、4 ーペンテニル基、5 ーヘキセニル基、6 ーヘプテニル基、7 ーオクテニル基、8 ーノネニル基、9 ーデセニル基、1 ーメチルー2 ープテニル基、2 ーメチルー2 ープテニル基、2 ーメチルー2 ープテニル基、2 ーメチルー3 ープテニル基、2 ーメチルー4 ーペンテニル基、4 ーペンテニル基、4 ーペンテニル基、4 ーペンテニル基、4 ーペンテニル基、4 ーペンテニル基、4 ーペンテニル基、4 ーメチルー4 ープテニル基、4 ーペンテニル基、4 ーメチルー4 ープテニル基、4 ーペンテニル基、4 ーペンテニル

[0013]

 C_{2-10} アルキニル基とは、少なくとも 1 個の三重結合を有する、炭素原子 $2\sim 10$ 個有する直鎖状又は炭素原子を $4\sim 10$ 個有する分岐状のアルキニル基を示し、例えば、2-プロピニル基、3-プチニル基、4-ペンチニル基、5-ヘキ

シニル基、6-ヘプチニル基、7-オクチニル基、8-ノナイル基、9-デシニル基、3-ペンチニル基、4-メチルー2-ペンチニル基などが挙げられる。 1 若しくは 2 個のフェニル基で置換された C_{1-10} アルキル基としては、例えば、ベンジル、ジフェニルメチル基、2-フェニルエチル基、2-フェニルプロピル基、1-メチルー1-フェニルエチル基、1-メチルー2-フェニルペンチル基などが挙げられる。

[0014]

ヒドロキシ C_{2-10} アルキル基とは、少なくとも1個のヒドロキシル基によって置換された C_{2-10} アルキル基を示し、例えば、2ーヒドロキシエチル基、3ーヒドロキシプロピル基、4ーヒドロキシブチル基、5ーヒドロキシペンチル基、6ーヒドロキシへキシル基、7ーヒドロキシへプチル基、8ーヒドロキシオクチル基、9ーヒドキシノニル基、10ーヒドロキシデシル基、2ーヒドロキシプロピル基、2、3ージヒドロキシプロピル基、2-ヒドロキシプロピル基、2、3ージヒドロキシプロピル基、2-ヒドロキシプロピル基、2

[0015]

ハロゲン化 C_{1-10} アルキル基とは、少なくとも1つ以上のフッ素原子、塩素原子、臭素原子及びヨウ素原子によって置換された C_{1-10} アルキル基を示し、例えば2-クロロエチル基、2-プロモエチル基、2-ヨードエチル基、3-クロロプロピル基、3-プロモプロピル基、3-3ードプロピル基、4-クロロブチル基、4-プロモブチル基、4-7ロモブチル基、4-3ードブチル基、5-7ロロペンチル基、6-7ロロペキシル基、7-7クロロペプチル基、8-7クロロオクチル基、9-70ロノニル基、10-7クロロデシル基、2-70ロプロピル基、2-70ロブチル基、2-70ロフブチル基、2-70ロフブチル基、2-70ロフブチル基、2-70ロフブチル基、2-70ロフブチル基、2-70ロフブチル基、2-70ロフブチル基、2-70ロフブチル基、2-70ロフブチル基、2-70ロフブチル基などが挙げられる

[0016]

アジド C_{1-10} アルキル基とは、少なくとも1つ以上のアジド基によって置換された C_{1-10} アルキル基を示し、例えば2-アジドエチル基、3-アジドプロピル基、4-アジドブチル基、5-アジドペンチル基、6-アジドヘキシル基、7-アジドヘプチル基、8-アジドオクチル基、9-アジドノニル基、10-アジド

デシル基、2-アジドプロピル基、2-アジドブチル基、2-アジド-3-メチルブチル基などが挙げられる。

[0017]

アミノ C_{2-10} アルキル基とは、少なくとも1個のアミノ基で置換された C_{2-10} アルキル基を示し、例えば、2-アミノエチル基、3-アミノプロピル基、6-アミノヘキシル基、7-アミノヘプチル基、8-アミノオクチル基、9-アミノノニル基、10-アミノデシル基、4-アミノブチル基、2, 4-ジアミノブチル基などが挙げられる。

[0018]

 C_{1-10} アルコキシ C_{1-10} アルキル基とは、炭素数 $1\sim10$ 個の直鎖状、炭素原子を $3\sim10$ 個有する分岐鎖状、又は炭素原子を $3\sim10$ 個有する環状のアルコキシ基によって置換された炭素数 $1\sim10$ 個のアルキル基を示し、例えば、2-3 メトキシエチル基、2-3 アルオキシエチル基、3-3 アルオキシエチル基、3-3 アルオキシエチル基、3-3 アルオキシエチル基、3-3 アルオキシエチル基、3-3 アルオキシエチル基、3-3 アルオキシエチル基、3-3 アルオキシエチル基、3-3 アルオキシエチル基、3-3 アルオキシアチル基、3-3 アルオキシアチル基、3-3 アルオキシアチル基、3-3 アルオキシアチル基、3-3 アルオキシアチル基、3-3 アルオキシアチル基、3-3 アルオキシアチル基、3-3 アルオキシアチル基。3-3 アルオキシアチル基。3-3 アルオキシアチル基。3-3 アルオキシアチル基。3-3 アルオ・シアチル基。3-3 アルオ・シアチル基。3-3 アルオ・シアチル基などが挙げられる。

[0019]

 C_{1-10} アルコキシカルボニル C_{1-10} アルキル基とは、炭素数 $1\sim10$ 個の直鎖状、炭素原子を $3\sim10$ 個有する分岐鎖状、又は炭素原子を $3\sim10$ 個有する環状のアルコキシカルボニル基によって置換された炭素数 $1\sim10$ 個のアルキル基を示し、例えば、メトキシカルボニルメチル基、エトキシカルボニルメチル基、プロピルオキシカルボニルメチル基、イソプロポキシカルボニルメチル基、ブチルトキシカルボニルメチル基、イソプトキシカルボニルメチル基、t-プトキシカルボニルメチル基、t-プトキシカルボニルメチル基、t-プトキシカルボニルメチル基、t-プトキシカルボニルメチル基、t-プトキシカルボニルメチル基、t-



[0020]

1~7個のハロゲン原子で置換されたナフチル基とは、少なくとも1個のフッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子で置換されたナフチル基を示し、例えば、1ーフルオロー2ーナフチル基、2ーフルオロー1ーナフチル基、1ークロロー2ーナフチル基、2ープロモー2ーナフチル基、2ープロモー1ーナフチル基1ーヨードー2ーナフチル基、2ーヨードー1ーナフチル基、1,3ージフルオロー2ーナフチル基などが挙げられる。

[0021]

複素芳香族基とは、酸素原子、窒素原子または硫黄原子の内、少なくとも1つ以上の原子を含む単環の5員若しくは6員芳香環、または、これらの単環にベンゼン環が縮合しているか、若しくは、互いに縮合した双環性の芳香環を示す。例えば、フリル、ピロリル、チオフェニル、オキサゾイル、イソキサゾイル、イミダゾイル、ピラゾイル、チアゾイル、イゾチアゾイル、オキサジアゾイル、チアジアゾイル、ベンゾフラニル、インドリル、ベンゾチオフェニル、インダゾイル、ベンゾイソキサゾイル、ベンゾイソチアゾイル、ベンゾイミダゾイル、ベンゾオキサゾイル、ベンゾチアゾイル、ピリジジル、キノリニル、イソキノリニル、ピロダジニル、ピリミジニル、ピラジニル、シンノリニル、フタラジニル、キナゾリニル、キノキサリニルなどが挙げられる。

[0022]

 C_{1-10} アルコキシ基とは、炭素原子を $1\sim10$ 個有する直鎖状又は分岐鎖状のアルコキシ基を示し、例えば、メトキシ基、エトキシ基、プロポキシ基、イソプロポキシ基、ブトキシ基、イソプトキシ基、t-プトキシ基、ペンチルオキシ基、イソペンチルオキシ基などが挙げられる。

[0023]

ハロゲン原子、フェニル基、 C_{1-10} アルキル基、 C_{1-10} アルコキシ基、トリフルオロメチル基、フェニル基、ヒドロキシカルボニル基、アミノ基、ニトロ基、シアノ基及びフェノキシ基からなる群より選ばれる $1\sim 5$ 個の置換基で置換されたフェニル基とは、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子、 C_{1-10} アルキル基、 $環状C_{3-10}$ アルコキシ基

、トリフルオロメチル基、フェニル基、ヒドロキシカルボニル基、アミノ基、ニ トロ基、シアノ基又はフェノキシ基から選択される1~5個の置換基で置換され たフェニル基を示す。例えば、1つの置換基で置換されたフェニル基としては、 2-フルオロフェニル基、3-フルオロフェニル基、4-フルオロフェニル基、 2-クロロフェニル基、3-クロロフェニル基、4-クロロフェニル基、2-ブ ロモフェニル基、3-ブロモフェニル基、4-ブロモフェニル基、2-ヨードフ エニル基、3-ヨードフェニル基、4-ヨードフェニル基、2-メチルフェニル 基、3-メチルフェニル基、4-メチルフェニル基、2-エチルフェニル基、3 ーエチルフェニル基、4ーエチルフェニル基、2ーイソプロピルフェニル基、3 ーイソプロピルフェニル基、4-イソプロピルフェニル基、2-シクロプロピル フェニル基、3ーシクロプロピルフェニル基、4ーシクロプロピルフェニル基、 2-シクロヘキシルフェニル基、3-シクロヘキシルフェニル基、4-シクロヘ キシルフェニル基、2-メトキシフェニル基、3-メトキシフェニル基、4-メ トキシフェニル基、2-イソプロポキシフェニル基、3-イソプロポキシフェニ ル基、4-イソプロポキシフェニル基、2-シクロプチロキシフェニル基、3-シクロブチロキシフェニル基、4-シクロブチロキシフェニル基、2-シクロへ キシルオキシフェニル基、3-シクロヘキシルオキシフェニル基、4-シクロヘ キシルオキシフェニル基、2-トリフルオロメチルフェニル基、3-フルオロメ チルフェニル基、4-トリフルオロメチルフェニル基、2-フェニルフェニル基 、3-フェニルフェニル基、4-フェニルフェニル基、2-ヒドロキシカルボニ ルフェニル基、3-ヒドロキシカルボニルフェニル基、4-ヒドロキシカルボニ ルフェニル基、2ーアミノフェニル基、3ーアミノフェニル基、4ーアミノフェ ニル基、2-ニトロフェニル基、3-ニトロフェニル基、4-ニトロフェニル基 、2-シアノフェニル基、3-シアノフェニル基、4-シアノフェニル基、2-フェノキシフェニル基、3-フェノキシフェニル基、4-フェノキシフェニル基 などが挙げられる。2つの置換基で置換されたフェニル基としては、例えば、2 ,3-ジフルオロフェニル基、2,4-ジフルオロフェニル基、2,5-ジフル オロフェニル基、2,6ージフルオロフェニル基、3,4ージフルオロフェニル 基、3,5-ジフルオロフェニル基、2,3-ジクロロフェニル基、2,4-ジ

クロロフェニル基、2,5-ジクロロフェニル基、2,6-ジクロロフェニル基 、3,4-ジクロロフェニル基、3,5-ジクロロフェニル基、2,3-ジブロ モフェニル基、2,4-ジプロモフェニル基、2,5-ジプロモフェニル基、2 , 6-ジブロモフェニル基、3, 4-ジブロモフェニル基、3, 5-ジブロモフ ェニル基、2,3-ジョードフェニル基、2,4-ジョードフェニル基、2,5 -ジョードフェニル基、2,6-ジョードフェニル基、3,4-ジョードフェニ ル基、3,5-ジョードフェニル基、3-クロロー4-フルオロフェニル基、4 -クロロ-3-フルオロフェニル基、3-ブロモ-4-フルオロフェニル基、4 ーブロモー3ーフルオロフェニル基、4ーブロモー3ークロロフェニル基、3ー ブロモー4ークロロフェニル基、3ークロロー4ーメチルフェニル基、4ークロ ロー3-メチルフェニル基、3-フルオロ-4-メチルフェニル基、4-フルオ ロー3-メチルフェニル基、3-フルオロー4-メトキシフェニル基、4-フル オロー3ーメトキシフェニル基、3ープロモー4ーメトキシフェニル基、4ープ ロモー3ーメトキシフェニル基、3ークロロー4ーフェノキシフェニル基、4ー クロロー3ーフェノキシフェニル基、3ークロロー4ーニトロフェニル基、4ー クロロー3-ニトロフェニル基、4-プロモー3-ニトロフェニル基、3-プロ モー4-二トロフェニル基、3-アミノー4-プロモフェニル基、4-アミノー 3ーブロモフェニル基、3ープロモー4ーヒドロキシカルボニル基、4ープロモ -3-ヒドロキシカルボニルフェニル基、4-フルオロ-3-ヒドロキシカルボ ニル基、3-フルオロー4-ヒドロキシカルボニルフェニル基、4-フルオロー 3-ヒドロキシカルボニル基、3-シアノ-4-フルオロフェニル基、3-シア ノー4ーフルオロフェニル基、4ーシアノー3ーメチルフェニル基、3ーシアノ - 4 - メチルフェニル基、3 - シアノ - 4 - メトキシフェニル基、4 - シアノ -3-メトキシフェニル基などが挙げられる。3つの置換基で置換されたフェニル 基としては、例えば、2,3,4-トリフルオロフェニル基、3,4,5-トリ フルオロフェニル基、3,4,5-トリクロロフェニル基、3-クロロ-2,6 - ージフルオロフェニル基、3,5ージクロロー4ーメトキシフェニル基、又は3 , 5-ジプロモー4-メトキシフェニル基などが挙げられる。4つの置換基で置 換されたフェニル基としては、例えば、2,5-ジプロモー3,4-ジメトキシ

フェニル基、3, 4-ジプロモ-2, 4-ジメトキシフェニル基などが挙げられる。5つの置換基で置換されたフェニル基としては、例えば、2, 3, 4, 5, 6-ペンタフルオロフェニル基などが挙げられる。

[0024]

また、本発明における医薬上許容される塩とは、例えば、硫酸、塩酸、燐酸などの鉱酸との塩、酢酸、シュウ酸、乳酸、酒石酸、フマール酸、マレイン酸、メタンスルホン酸、ベンゼンスルホン酸などの有機酸との塩、トリメチルアミン、メチルアミンなどのアミンとの塩、又はナトリウムイオン、カリウムイオン、カルシウムイオンなどの金属イオンとの塩などである。

[0025]

式 [I] で表される化合物のビシクロ [3.1.0] ヘキサン環上には5つの 不斉炭素原子が存在する。

[0026]

本発明の好ましい立体は、式 [II] で表される絶対構造を有する光学活性体であるが、そのエナンチオマー、ラセミ体などのエナンチオマー混合物として存在しうる。すなわち、本発明の化合物は次の式 [II] で表される化合物の光学活性体、ラセミ体等のエナンチオマー混合物及びジアステレオマー混合物を全て含むものである。

[0027]

【化4】

[0028]

本発明化合物である式[I]及び[II]は、グループIIメタボトロピックグルタミン酸受容体に影響を及ぼさない。しかし、生体内で酵素的に又は化学的に加

水分解を受け、グループIIメタボトロピックグルタミン酸受容体に対して強い拮抗作用を有する化合物である式 [III] 及び [IV] で表される化合物へとそれぞれ変換される。従って、本発明化合物は、グループIIメタボトロピックグルタミン酸受容体に作用する薬物としての機能を発揮する。

[0029]

[化5]

[0030]

[式中、Xは水素原子又はフッ素原子を示す。Yは、 $-OCHR^3R^4$ 、 $-SR^3$ \sim S (O) $_{\rm n}$ R⁵ \sim S CHR³R⁴ \sim S (O) $_{\rm n}$ CHR³R⁴ \sim NHCHR³R 4 、-N(CHR 3 R 4) $_2$ 、-NHCOR 3 、又は-OCOR 5 を示す(式中、R 3 及び \mathbf{R}^4 は同一又は異なって、水素原子、 \mathbf{C}_{1-10} アルキル基、 \mathbf{C}_{1-10} アルケニル 基、フェニル基、ナフチル基、1~7個のハロゲン原子で置換されたナフチル基 、複素芳香族基、又は、ハロゲン原子、フェニル基、 C_{1-10} アルキル基、 C_{1-10} アルコキシ基、トリフルオロメチル基、フェニル基、ヒドロキシカルボニル基、 アミノ基、ニトロ基、シアノ基及びフェノキシ基からなる群より選ばれる1~5 個の置換基で置換されたフェニル基を示す。 R^5 は、 C_{1-10} アルキル基、 C_{1-10} アルケニル基、フェニル基、ナフチル基、1~7個のハロゲン原子で置換された ナフチル基、複素芳香族基、又は、ハロゲン原子、フェニル基、C₁₋₁₀アルキル 基、C₁₋₁₀アルコキシ基、トリフルオロメチル基、フェニル基、ヒドロキシカル ボニル基、アミノ基、ニトロ基、シアノ基及びフェノキシ基からなる群より選ば れる1~5個の置換基で置換されたフェニル基を示し、nは1又は2の整数を示 す。)。〕で表される2-アミノービシクロ [3.1.0] ヘキサンー2.6-ジカルボン酸エステル誘導体、その医薬上許容される塩又はその水和物である。

[0031]

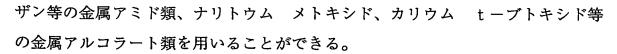
まず、本発明化合物 [I] を合成するために必要な合成中間体でもある化合物 (9)、(16)、(24)、(27)、(30)及び(33)は、下記のよう に製造することができる。(以下の反応式中、X、Y、n、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 及び R^5 は前記と同義である。 R^6 は、メシル基、フェニルスルホニル基、トシル 基、トリフルオロメチルスルホニル基などのアリール及びアルキルスルホニル基 、ベンゾイル基、4-ニトロベンゾイル基を示す。 R^7 は、メトキシカルボニル 基、エトキシカルボニル基、tーブトキシカルボニル基、ベンジルオキシカルボ ニル基などのアルコキシカルボニル基、ベンゾイル基、p-フェニルベンゾイル 基、(ピリジン-2-イル)カルボニル基などのアシル基、アリール基、ベンジ ル基、p-メトキシベンジル基、ジ (p-メトキシフェニル) メチル基などのア ルキル基、5,5-ジメチル-3-オキソ-1-シクロヘキセニル基などのアル ケニル基、ベンゼンスルフェニル基、2、4-ジニトロスルフェニル基などのス ルフェニル基、ベンジルスルフォニル基、ジフェニルフォスフィニル基やジアル キルフォスフォリル基等のアミノ基の保護基を示す。A1は、式R3又は式CHR 3 R 4 を示す。A 2 は、式R 5 又は式CHR 3 R 4 を示す。Qは、式SR 3 、S(O) $_n$ R^5 、式SCHR 3 R 4 、又は式S(O)_nCHR 3 R 4 を示す。)。

[0032]

【化6】

[0033]

工程1:化合物(1)を不活性溶媒中、塩基の存在下、例えば、無水トリフルオロメタンスルホン酸、N-フェニルービス(トリフルオロメタンスルホンイミド)などのトリフルオロメタンスルホニル化剤と反応することにより、化合物(2)へと導くことができる。ここで、不活性溶媒としては、例えば、ベンゼン、トルエン、ヘキサンなどの炭化水素系溶媒、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素などのハロゲン系溶媒、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、1,2ージメトキシエタンなどのエーテル系溶媒、アセトニトリル、又はこれらの混合溶媒等を使用することができる。塩基としては、例えば、トリエチルアミン、N-メチルモルホリン、ジイソプロピルエチルアミン、ピリジン等のアミン類、水素化カリウム、水素化ナトリウム等の無機塩基類、リチウムジイソプロピルアミド、カリウムビス(トリメチルシリル)アミド、リチウムベキサメチルジシラ



[0034]

工程2:化合物(2)を不活性溶媒中、遷移金属触媒存在下、例えば、トリエチルアミン、Nーメチルモルホリン、ジイソプロピルエチルアミン、ピリジン等の有機塩基類、又は炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム等の無機塩基類の存在下、一酸化炭素及びR²OHと反応することによって化合物(3)へと導くことができる(Tetrahedron Letters 26, 1109(1985)参照)。ここで遷移金属触媒とは、例えば0価のパラジウム試薬であり、例えば酢酸パラジウム(II)などの2価のパラジウムとトリフェニルホスフィン、2, 2'ービス(ジフェニルホスフィノ)ー1,1ービナフチル(BINAP)などの配位子を用いて反応系内で調製することができる。また、テトラキストリフェニルホスフィンパラジウム(0)等の0価のパラジウム試薬を直接用いることもできる。不活性溶媒としては、例えば、ベンゼン、トルエン、ヘキサンなどの炭化水素系溶媒、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、1,2ージメトキシエタンなどのエーテル系溶媒、アセトニトリル、N,Nージメチルホルムアミド、又はこれらの混合溶媒等を使用することができる。

[0035]

工程3:化合物(3)を不活性溶媒中、例えば四酸化オスミウムなどを用いた一般的なジオール化反応(M. Hudlicky, "Oxidations in Organic Chemistry"参照)やAD-mixを試薬とするSharplessの不斉シスージヒドロキシル化反応(Sharpless AD)(Tetrahedron Asymmetry 4, 133(1993)、J. Org. Chem. 57, 2768(1992)、J. Org. Chem. 61, 2582(1996)参照)などを用いてジオールへと酸化し、化合物(4)へ導くことができる。ここで、不活性溶媒とは、例えばtーブチルアルコールなどのアルコール系溶媒、ベンゼン、トルエン、ヘキサンなどの炭化水素系溶媒、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、1, 2ージメトキシエタンなどのエーテル系溶媒、アセトニトリル、アセトン、N, Nージメチルホルムアミド、水、又はこれらの混合溶媒等を使用することができる。

[0036]

工程4:化合物(4)を例えば、ベンゼン、トルエン、ヘキサンなどの炭化水素系溶媒、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素などのハロゲン系溶媒、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、1,2ージメトキシエタンなどのエーテル系溶媒、アセトニトリル、又はこれらの混合溶媒等の不活性溶媒中、トリエチルアミン、Nーメチルモルホリン、ジイソプロピルエチルアミン、ピリジン等の有機塩基類、又は炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム等の無機塩基類の存在下あるいは非存在下、塩化チオニルと反応後、ベンゼン、トルエン、ヘキサンなどの炭化水素系溶媒、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素などのハロゲン系溶媒、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、1,2ージメトキシエタンなどのエーテル系溶媒、アセトニトリル、アセトン、水、又はこれらの混合溶媒等の不活性溶媒中、過酸化水素、オキソン、三塩化ルテニウムーメタ過ヨウ素酸ナトリウム等の一般的な酸化剤(M. Hudlicky, "Oxidations in Organic Chemistry"参照)にて酸化し、化合物(5)に導くことができる。

[0037]

工程 5:化合物 (5)を例えば、テトラヒドロフランなどのエーテル系溶媒、アセトン等のケトン類、N, Nージメチルホルムアミド、水、又はこれらの混合溶媒等の不活性溶媒中、アジ化ナトリウムと反応した後、加水分解することによって化合物 (6)に導くことができる (J. Am. Chem. Soc. 110, 7538(1988)参照)。

[0038]

得られた化合物(6)は、式[III]中、Yが式OCHR³R⁴の場合は、下記工程7、8及び9によって、本発明化合物の合成中間体である化合物(9)に導くことができる。

[0039]

【化7】

X=H, F, Y = OCHR3R4

[0040]

工程7: R^1 及び R^2 が水素原子以外である化合物(6)の水酸基を例えば、ベンゼン、トルエン、ヘキサン、シクロヘキサンなどの炭化水素系溶媒、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素などのハロゲン系溶媒、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、1,2 — ジメトキシエタンなどのエーテル系溶媒、又はこれらの混合溶媒等の不活性溶媒中、トリフルオロメタンスルホン酸、トリフルオロ酢酸、又は塩化水素等のブレンステッド酸触媒、三フッ化ホウ素・ジエチルエーテル錯体、塩化亜鉛、塩化スズ、又はトリメチルシリルートリフルオロメタンスルホネート等のルイス酸触媒の存在下、Zが、2, 2, 2 — トリクロロアセトイミドイロキシ基である式 R^3R^4CHZ で表される化合物と反応することにより、化合物(7)に導くことができる(J. Chem. Soc. Perkin Trans. 1, 2247(1985)、Synthesis、568(1987)参照)。ここで、Z は脱離基であり、例えば、ハロゲン原子、エトキシカルボニルオキシ基、フェノキシカルボニルオキシ基などである。

[0041]

さらに、 R^1 及び R^2 が水素原子以外である化合物(6)の水酸基を例えば、ベンゼン、トルエン、ヘキサンなどの炭化水素系溶媒、ジクロロメタン、クロロホ

ルム、四塩化炭素などのハロゲン系溶媒、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、1,2ージメトキシエタンなどのエーテル系溶媒、N,Nージメチルホルムアミド、Nーメチルー2ーピロリジノン等のアミド類、ジメチルスルホキシド、又はこれらの混合溶媒等の不活性溶媒中、水素化ナトリウム、水素化カリウム、炭酸カリウム、炭酸ナトリウム、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等の無機塩基類、リチウムビス(トリメチルシリル)アミド、リチウムジイソプロピルアミド、ナトリウムアミド等の金属アミド類、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、4ー(N,Nージメチルアミノ)ピリジン、2,6ージーtーブチルピリジン等の有機塩基類、カリウム tーブトキシド等の塩基の存在下、Zが、2,2,2ートリクロロアセトイミドイロキシ基以外の式R3R4CHZで表される化合物と反応することにより、化合物(7)に導くこともできる。ここで、Zは脱離基であり、例えば、ハロゲン原子、トシルスルホネート、トリフルオロメタンスルホネート、トリルスルホネート等である。

[0042]

工程8:化合物(7)は例えば、ベンゼン、トルエン、ヘキサンなどの炭化水素系溶媒、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素などのハロゲン系溶媒、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、1,2ージメトキシエタンなどのエーテル系溶媒、アセトニトリル、アセトン、水、又はこれらの混合溶媒等の不活性溶媒中、亜リン酸トリエチル、トリメチルホスフィン、トリブチルホスフィン、トリフェニルホスフィン等によるスタウンジンガー(Staudinger)反応(Bull. Chem. Soc. Fr.,815(1985)参照)、エタノール、メタノール等のアルコール類、酢酸エチルなどのエステル類、N,Nージメチルホルムアミド、水、又はこれらの混合溶媒等の不活性溶媒中におけるパラジウム/カーボン、パラジウムブラックなどの金属触媒存在下での水素添加、リチウムアミノボロヒドリド等によるヒドリド還元等に代表される一般的なアジド基の還元反応(A.F. Abdel-Magid, "Reductions in Organic Synthesis"参照)によって化合物(8)に導くことができる。

[0043]

工程 $9:R^1$ 及び R^2 が水素原子以外である化合物(8)の式 $COOR^1$ 及び式

 $COOR^2$ で示される部分を一般的な加水分解反応(T. W. Greene , P. G. M. Wuts, "Protective Groups in Organic Synthesis"参照)にてカルボン酸へと変換し、本発明化合物の合成中間体である化合物(9)導くことができる。

[0044]

化合物 (6) は、式 [III] 中、Yが式SR 3 、式S (O) $_n$ R 5 、式SCHR 3 R 4 、式S (O) $_n$ CHR 3 R 4 である場合は、下記に示す工程10、11、12、13、14及び15によって、本発明化合物の合成中間体である化合物(16)に導くことができる。

[0045]

【化8】

 $X=H, F, Y = SR^3, S(O)_nR^5, SCHR^3R^4, S(O)_nCHR^3R^4$

[0046]

工程10:R¹及びR²が水素原子以外である化合物(6)の水酸基を例えば、ベンゼン、トルエン、ヘキサン、シクロヘキサンなどの炭化水素系溶媒、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素などのハロゲン系溶媒、テトラヒドロフラ

ン、ジエチルエーテル、1, 2-ジメトキシエタンなどのエーテル系溶媒、N, N-ジメチルホルムアミド、N-メチルー2-ピロリジノン等のアミド類、ジメチルスルホキシド、又はこれらの混合溶媒等の不活性溶媒中、水素化ナトリウム、水素化カリウム、炭酸カリウム、炭酸ナトリウム、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等の無機塩基類、リチウムビス(トリメチルシリル)アミド、リチウムジイソプロピルアミド、ナトリウムアミド等の金属アミド類、トリエチルアミン、ピリジン、ジイソプロピルエチルアミン、4-(N, N-ジメチルアミノ)ピリジン、2, 6-ジーセーブチルピリジン等の有機塩基類、カリウム t-ブトキシド等の塩基の存在下、無水トリフルオロメタンスルホン酸、N-フェニルービス(トリフルオロメタンスルホンイミド)などのトリフルオロメタンスルホニル化剤、または塩化メタンスルホン酸、塩化ベンゼンスルホン酸、塩化トルエンスルホン酸などのアルキル及びアリールスルホニル化剤との反応することにより、化合物(10)へと導くことができる。

[0047]

工程11:化合物(10)は、例えば、ベンゼン、トルエン、ヘキサンなどの炭化水素系溶媒、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素などのハロゲン系溶媒、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、1, 2-ジメトキシエタンなどのエーテル系溶媒、ジメチルスルホキシド又はN, N-ジメチルホルムアミド又はこれらの混合溶媒等の不活性溶媒中、ナトリウム エトキシド、カリウム tープトキシド等の金属アルコラート類、ナトリウム、カリウム、水素化ナトリウム、水素化カリウムと式 A^1SH で表されるメルカプタン類及びチオフェノール類から調製される式 A^1SN a、式 A^1SK などで表される化合物と反応することによって化合物(11)へと導くことができる。

[0048]

工程12:A¹が水素原子ではない化合物(11)は例えば、ベンゼン、トルエン、ヘキサンなどの炭化水素系溶媒、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素などのハロゲン系溶媒、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、1,2ージメトキシエタンなどのエーテル系溶媒、アセトニトリル、アセトン、ジメチルスルホキシド、N,Nージメチルホルムアミド、メタノール、エタノール、酢酸

、水又はこれらの混合溶媒等の不活性溶媒中、例えば過ヨウ素酸ナトリウムや過 酢酸などを用いた一般的なスルフィドのスルフォキシドへの酸化反応(M. Hudli cky, "Oxidations in Organic Chemistry"参照)を用いて化合物(12)へと 導くことができる。

[0049]

工程13:化合物(12)又は A^1 が水素原子ではない化合物(11)は、例 えば、ベンゼン、トルエン、ヘキサンなどの炭化水素系溶媒、ジクロロメタン、 クロロホルム、四塩化炭素などのハロゲン系溶媒、テトラヒドロフラン、ジエチ ルエーテル、1.2ージメトキシエタンなどのエーテル系溶媒、アセトニトリル 、アセトン、ジメチルスルホキシド、N, Nージメチルホルムアミド、水又はこ れらの混合溶媒等の不活性溶媒中、例えば3-クロロ過安息香酸や過酸化水素な どを用いた一般的なスルフィド又はスルフォキシドのスルフォンへの酸化反応(M. Hudlicky, "Oxidations in Organic Chemistry"参照)を用いて化合物(1 3)へと導くことができる。又は、 A^1 が水素原子ではない化合物(1 1)から 、例えば、ベンゼン、トルエン、ヘキサンなどの炭化水素系溶媒、ジクロロメタ ン、クロロホルム、四塩化炭素などのハロゲン系溶媒、テトラヒドロフラン、ジ エチルエーテル、1,2ージメトキシエタンなどのエーテル系溶媒、アセトニト リル、アセトン、ジメチルスルホキシド、N、N-ジメチルホルムアミド、水又 はこれらの混合溶媒等の不活性溶媒中、3-クロロ過安息香酸や過酸化水素など の一般的な酸化剤 (M. Hudlicky, "Oxidations in Organic Chemistry" 参照) を用いて、酸化剤の等量数、反応時間、反応温度や溶媒などの反応条件を制御す ることで、化合物(12)と化合物(13)の混合物を得ることも可能である。 工程14:化合物(14)は例えば、ベンゼン、トルエン、ヘキサンなどの炭化 水素系溶媒、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素などのハロゲン系溶媒 、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、1,2-ジメトキシエタンなどのエ ーテル系溶媒、アセトニトリル、アセトン、水、又はこれらの混合溶媒等の不活 性溶媒中、亜リン酸トリエチル、トリメチルホスフィン、トリプチルホスフィン 、トリフェニルホスフィン等によるスタウンジンガー(Staudinger)反応(Bull . Chem. Soc. Fr., 815(1985)参照)、エタノール、メタノール等のアルコール

頂、酢酸エチルなどのエステル類、N, Nージメチルホルムアミド、水、又はこれらの混合溶媒等の不活性溶媒中におけるパラジウム/カーボン、パラジウムブラックなどの金属触媒存在下での水素添加、リチウムアミノボロヒドリド等によるヒドリド還元等に代表される一般的なアジド基の還元反応(A. F. Abdel-Magil, "Reductions in Organic Synthesis"参照)によって化合物(15)に導くことができる。

[0050]

工程 $15:R^1$ 及び R^2 の少なくとも一方が水素原子以外の化合物(15)の式 $COOR^1$ 及び式 $COOR^2$ で示される部分を工程9と同様の手法にて加水分解することで、本発明化合物の合成中間体である化合物(16)に導くことができる

[0051]

式 [III] 中、Yが式NHCHR³R⁴又は式N (CR³R⁴)₂の場合は、合成中間体(6)より、下記に示す工程16、17、18、19、20、21及び22によって、本発明化合物の合成中間体である化合物(24)及び(27)に導くことができる。

[0052]

!

【化9】

X=H, F, Y = NHCHR³R⁴

[0053]

工程16:化合物(6)及び(20)は、工程14と同様の手法にてアジド基を還元することによって、それぞれ化合物(17)及び(21)に導くことができる。

[0054]

工程17:化合物 (17) のアミノ基を、一般的なアミノ基の保護反応によって (T. W. Greene, P. G. M. Wuts, "Protective Groups in Organic Synthesis" 参照) 化合物 (18) に導くことができる。

[0055]

工程 $18: R^1$ 及び R^2 が水素原子以外である化合物(18)の水酸基を、工程 10 と同様の手法にてアルキル及びアリールスルホニル化することによって、化 合物(19)に導くことができる。

[0056]

工程19:化合物(19)は、例えば、ベンゼン、トルエン、ヘキサンなどの 炭化水素系溶媒、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素などのハロゲン系 溶媒、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、1,2ージメトキシエタンなど のエーテル系溶媒、酢酸エチル、アセトニトリル、アセトン、ジメチルスルホキ シド、N,Nージメチルホルムアミド、水、又はこれらの混合溶媒等の不活性溶 媒中、アジ化ナトリウムと反応させることによって化合物(20)に導くことが できる。

[0057]

工程 2 0:化合物 (2 1) 及び (2 2) の式NH₂及び式R³R⁴CHNHで示 されるアミノ基を、例えば、ベンゼン、トルエン、ヘキサン、シクロヘキサンな どの炭化水素系溶媒、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素などのハロゲ ン系溶媒、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、1.2-ジメトキシエタン などのエーテル系溶媒、N.N-ジメチルホルムアミド、N-メチル-2-ピロ リジノン等のアミド類、ジメチルスルホキシド、又はこれらの混合溶媒等の不活 性溶媒中、水素化ナトリウム、水素化カリウム、炭酸カリウム、炭酸ナトリウム 、炭酸水素ナトリム、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等の無機塩基類、リチ ウムビス(トリメチルシリル)アミド、リチウムジイソプロピルアミド、ナトリ ウムアミド等の金属アミド類、トリエチルアミン、ピリジン、ジイソプロピルエ チルアミン、4-(N, N-ジメチルアミノ) ピリジン、2, 6-ジ-t-ブチルピリジン等の有機塩基類、カリウム t-ブトキシド等の塩基の存在下または 非存在下、式R³R⁴CHZで表される化合物と反応させることにより、それぞれ 化合物(22)及び(25)に導くことができる。ここで Z は脱離基であり、例 えばハロゲン原子、トシルスルホネート、トリフルオロメタンスルホネート、ト リルスルホネート等である。さらに、化合物(21)及び(22)は、例えば、

ベンゼン、トルエン、ヘキサン、シクロヘキサンなどの炭化水素系溶媒、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素などのハロゲン系溶媒、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、1, 2-ジメトキシエタンなどのエーテル系溶媒、N, N-ジメチルホルムアミド、N-メチルー2-ピロリジノン等のアミド類、ジメチルスルホキシド、エタノール、メタノール、水又はこれらの混合溶媒等の不活性溶媒中、トリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム又はシアノトリヒドロホウ素ナトリウムなどの還元剤の存在下、式 R^3COR^4 で表される化合物と反応させるBorch反応(A. F. Abdel-Magid et al., Tetrahedron Lett., 31, 5595 (1990)参照)にて、還元的なアミノ化によりそれぞれ化合物(22)および(25)へと導くこともできる。

[0058]

工程 2 1:化合物 (2 2) 及び化合物 (2 5) のアミノ基の保護基 R⁷を一般的な脱保護反応 (T. W. Greene, P. G. M. Wuts, "Protective Groups in Organic Synthesis"参照)にて脱保護しアミノ基へと変換し、それぞれ化合物 (2 3) 及び (2 6) に導くことができる。

[0059]

工程 $2: R^1$ 及び R^2 の少なくとも一方が水素原子以外の化合物(23)及び(26)の式 $COOR^1$ 及び $COOR^2$ で示される部分を工程 9 と同様の手法にて加水分解することで、本発明化合物の合成中間体である化合物(24)及び(27)に導くことができる。

[0060]

式[III] 中、Yが式NHCOR³の場合は、化合物(21)より、下記に示す 工程23、24及び25によって、本発明化合物の合成中間体である化合物(30)に導くことができる。

[0061]

【化10】

Y = NHCOR3

[0062]

工程23:化合物(21)の3位のアミノ基を例えば、ベンゼン、トルエン、ヘキサンなどの炭化水素系溶媒、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素などのハロゲン系溶媒、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、1,2ージメトキシエタンなどのエーテル系溶媒、N,Nージメチルホルムアミド、Nーメチルー2ーピロリジノン等のアミド類、ジメチルスルホキシド、又はこれらの混合溶媒等の不活性溶媒中、トリエチルアミン、ピリジン、モルホリン、ジイソプロピルエチルアミン、4ー(N,Nージメチルアミノ)ピリジン、2,6ージーtープチルピリジン等の有機塩基類存在下または非存在下にて、式 $ZCOR^5$ 又は式 $R^5COOCOR^5$ で表わされる化合物と反応させると化合物(28)に導くことができる。ここで、Zは脱離基であり、例えば、ハロゲン原子、エトキシカルボニルオキシ基、フェノキシカルボニルオキシ基などである。または、 R^3 が水素原子の場合は、一般的なホルミル化反応(T.W. Greene, P.G.M. Wuts, "Protective Groups in Organic Synthesis"参照)によって、化合物(28)に導くことができる。

[0063]

工程24:化合物(28)は、工程21と同様の手法による式NHR7の脱保護

反応にて、化合物(29)に導くことができる。

[0064]

工程 $2.5: R^1$ 及び R^2 の少なくとも一方が水素原子以外の化合物(2.9)は、 工程 9 と同様の手法によって式 $COOR^1$ 及び式 $COOR^2$ の加水分解反応にて、 本発明化合物の中間体である化合物(3.0)に導くことができる。

[0065]

式 [III] 中、Yが式OCOR 5 の場合は、 R^2 がベンジル基である合成中間体 (6) より、下記の工程 26、27及び 28によって、本発明化合物の合成中間 体である(33)に導くことができる。

[0066]

【化11】

$Y = OCOR^5$, $R^2 = Bn$

[0067]

工程 $26: R^1$ が水素原子ではなく、 R^2 がベンジル基である化合物(6)の水酸基を、例えば、ベンゼン、トルエン、ヘキサンなどの炭化水素系溶媒、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素などのハロゲン系溶媒、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、1, 2-ジメトキシエタンなどのエーテル系溶媒、N, N-ジメチルホルムアミド、N-メチルー2-ピロリジノン等のアミド類、ジメ

チルスルホキシド、又はこれらの混合溶媒等の不活性溶媒中、トリエチルアミン、ピリジン、モルホリン、ジイソプロピルエチルアミン、4-(N,N-i)メチルアミノ)ピリジン、2,6-iジーt-iブチルピリジン等の有機塩基類存在下または非存在下にて、式 $2COR^5$ 又は式 $R^5COOCOR^5$ で表わされる化合物と反応させると化合物(31)に導くことができる。ここで、2は脱離基であり、例えば、Nロゲン原子、エトキシカルボニルオキシ基、Dェノキシカルボニルオキシ基などである。

[0068]

工程27:化合物(31)は、例えば、ベンゼン、トルエン、ヘキサンなどの 炭化水素系溶媒、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素などのハロゲン系 溶媒、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、1,2-ジメトキシエタンなど のエーテル系溶媒、アセトニトリル、アセトン、水、又はこれらの混合溶媒等の 不活性溶媒中、亜リン酸トリエチル、トリメチルホスフィン、トリブチルホスフ イン、トリフェニルホスフィン等によるスタウンジンガー(Staudinger)反応 (Bull. Chem. Soc. Fr., 815(1985)参照) によって得られるアミノ体を、さらに 、例えば、エタノール、メタノール等のアルコール類、酢酸エチルなどのエステ ル類、N, N-ジメチルホルムアミド、水、又はこれらの混合溶媒等の不活性溶 媒中におけるパラジウム/カーボン、パラジウムブラックなどの金属触媒存在下 での水素添加反応によって還元的にベンジル基を脱保護し化合物(32)へ導く ことができる。また、化合物(31)は、例えば、エタノール、メタノール等の アルコール類、酢酸エチルなどのエステル類、N,N-ジメチルホルムアミド、 水、又はこれらの混合溶媒等の不活性溶媒中におけるパラジウム/カーボン、パ ラジウムブラックなどの金属触媒存在下での水素添加反応によって化合物 (32)へ直接導くこともできる。

[0069]

工程28:R¹が水素原子以外の化合物(32)は、工程9と同様の手法によって、本発明化合物の合成中間体である化合物(33)に導くことができる。本発明化合物[I]は、得られた合成中間体[III]の2つのカルボン酸部のモノエステル化、又は、ジエステル化によって製造することができる。



化合物 [III] のカルボン酸部を下記に示す工程 2 9 によって、ジエステル化 又はモノエステル化によって、本発明化合物である化合物 [I] へ導くことがで きる。

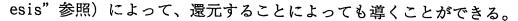
[0071]

【化12】

[0072]

工程29:化合物 [III] のカルボン酸部を、一般的なエステル化反応(T. W. Greene , P. G. M. Wuts, "Protective Groups in Organic Synthesis" 参照) にて、本発明化合物である化合物 [I] へ導くことができる。また、化合物 [II II の6位炭素上のカルボン酸部を、ベンゼン、トルエン、ヘキサンなどの炭化 水素系溶媒、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素などのハロゲン系溶媒 、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、1,2-ジメトキシエタンなどのエ ーテル系溶媒、ジメチルスルホキシド、N, Nージメチルホルムアミド、又はこ れらの混合溶媒中、若しくは無溶媒で、硫酸、リン酸、塩酸などの鉱酸、酢酸、 シュウ酸、メタンスルホン酸などの有機酸、塩化チオニル、塩化ホスホリルなど の酸塩化物の存在下又は非存在下、式RIOHで示されるアルコールと短時間ま たは反応温度を制御し反応させることによって、選択的にR²が水素原子である 本発明化合物である化合物[I]に導くことができる。また、トリエチルボラン や銅(II)錯体などを用いたαアミノ酸の保護法によって、2位の炭素上のαア ミノ酸部を保護した後(Internatiomal Journal of Peptide & Protein Researc h, 37, 210 (1991); Synthesis, 119 (1990); Helv. Chem. Acta, 44, 159 (196 1)参照)、6位炭素上のカルボン酸を一般的なエステル化反応 (T. W. Greene,

P. G. M. Wuts, "Protective Groups in Organic Synthesis" 参照) にてエス テル化し、さらにαアミノ酸部の脱保護反応 (International Journal of Pepti de & Protein Research, 37, 210 (1991); Synthesis, 119 (1990); Helv. Chem . Acta, 44, 159 (1961)参照)にて、選択的に R 2 が水素原子である化合物 [I] に導くことも可能である。また、R 1 及びR 2 が水素原子以外の化合物[I]の式 COOR¹で示される部分を、短時間又は低温で、一般的な加水分解反応(T. W. Greene , P. G. M. Wuts, "Protective Groups in Organic Synthesis" 参照) にてカルボン酸へと変換することによって、選択的にR¹が水素原子である本発 明化合物である化合物 [I] に導くことができる。さらに、 R^1 及び R^2 の少なく とも一方がアジド C_{1-10} アルキル基である化合物 [I] は、対応するハロゲン化 C_{1-10} アルキルである化合物 $\begin{bmatrix} I \end{bmatrix}$ を、例えば、ベンゼン、トルエン、ヘキサン などの炭化水素系溶媒、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素などのハロ ゲン系溶媒、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、1,2ージメトキシエタ ンなどのエーテル系溶媒、酢酸エチル、アセトニトリル、アセトン、ジメチルス ルホキシド、N, N-ジメチルホルムアミド、水、又はこれらの混合溶媒等の不 活性溶媒中、アジ化ナトリウムと反応させることにより導くこともできる。さら に、 R^1 及び R^2 の少なくとも一方がアミノ C_{2-10} アルキル基である化合物 [I] は、対応するアジド C_{1-10} アルキル基である化合物 [I] のアジド部分を、例え ば、ベンゼン、トルエン、ヘキサンなどの炭化水素系溶媒、ジクロロメタン、ク ロロホルム、四塩化炭素などのハロゲン系溶媒、テトラヒドロフラン、ジエチル エーテル、1,2-ジメトキシエタンなどのエーテル系溶媒、アセトニトリル、 アセトン、水、又はこれらの混合溶媒等の不活性溶媒中、亜リン酸トリエチル、 トリメチルホスフィン、トリプチルホスフィン、トリフェニルホスフィン等によ るスタウンジンガー (Staudinger) 反応 (Bull. Chem. Soc. Fr., 815(1985)参 照)、エタノール、メタノール等のアルコール類、酢酸エチルなどのエステル類 、N, N-ジメチルホルムアミド、水、又はこれらの混合溶媒等の不活性溶媒中 におけるパラジウム/カーボン、パラジウムブラックなどの金属触媒存在下での 水素添加、リチウムアミノボロヒドリド等によるヒドリド還元等に代表される一 般的なアジドの還元反応(A. F. Abdel-Magid , "Reductions in Organic Synth



[0073]

本発明化合物は1種又は2種以上の医薬的に許容される担体、賦形剤及び希釈剤としては、例えば、水、乳糖、デキストロース、フラクトース、ショ糖、ソルビトール、マンニトール、ポリエチレングリコール、プロピレングリコール、でんぷん、ガム、ゼラチン、アルギネート、ケイ酸カルシウム、リン酸カルシウム、セルロース、水シロップ、メチルセルロース、ポリビニルピロリドン、アルキルパラヒドロキシベンゾエート、タルク、ステアリン酸マグネシウム、ステアリン酸、グリセリン、ゴマ油、オリーブ油、大豆油などの各種油が挙げられる。

[0074]

本発明化合物は、これらの担体、賦形剤又は希釈剤、そして、必要に応じて一般に使用される増量剤、結合剤、崩壊剤、pH調整剤、溶解剤などの添加剤が混合された上で、常用の製剤技術によって錠剤、丸剤、カプセル剤、顆粒剤、粉剤、液剤、乳剤、懸濁剤、軟膏剤、注射剤、皮膚貼付剤などの経口又は非経口用医薬、特にグループIIメタボトロピックグルタミン酸受容体拮抗薬として調製される。

[0075]

本発明の化合物は成人患者に対して0.01~500mgを1日1回又は数回に分けて経口又は非経口で投与することが可能であるが、使用の容易性及び薬効の点からみて経口投与することが好ましい。なお、この投与量は治療対象となる疾病の種類、患者の年齢、体重、症状などにより適宜増減することが可能である

[0076]

以下に実施例及び試験例を示し本発明を具体的に説明するが、本発明はこれらに限定されるものではない。

[0077]

(参考例1)

(1R, 2R, 3R, 5R, 6R) -2-アミノ-3-(3, 4-ジクロロベン

ジルオキシ)-6-7ルオロービシクロ[3.1.0]へキサン-2,6-ジカルボン酸の合成

(1) -63~-54℃に保ちながらヘキサメチルジシラザン137mLのテト ラヒドロフラン700mL溶液に、2.66M n-ブチルリチウムヘキサン溶液 245mLを滴下し、1時間攪拌した。この溶液に(1R,5R,6R)-6-フルオロー2-オキソービシクロ [3.1.0] ヘキサン-6-カルボン酸エチ ルエステル101gのテトラヒドロフラン340mL溶液を-63℃~-52℃ に保ちながら滴下した。1時間後、N-フェニル-ビス(トリフルオロメタンス ルホンイミド)213gのテトラヒドロフラン700mL溶液を、-63~-4 5 ℃で加えた。反応溶液を室温まで自然昇温させ、さらに2. 5 時間攪拌した。 反応液をジエチルエーテルにて希釈し、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で3回、 及び飽和食塩水にて洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥した。乾燥剤を濾別後 、濾液を減圧下濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(シリカゲル:ワコウ ゲルС 2 0 0 (和光純薬製)、展開溶媒:ヘキサン-酢酸エチル= 3 0 : 1 ~ 2 $0:1\sim5:1$) にて精製した。得られた (1R, 5R, 6R) -6-フルオロ -2-トリフルオロメタンスルホニルオキシービシクロ[3.1.0] ヘキサー 2-エン-6-カルボン酸エチルエステル175gをN, N-ジメチルホルムア ミド875mL、及びエタノール875mLに溶解し、ジイソプロピルエチルア ミン95.1mL、トリフェニルホスフィン8.65g、及び酢酸パラジウム3 . 70gを加えた後、一酸化炭素雰囲気下、室温にて5.5時間攪拌した。反応 溶液に1N塩酸を添加し、ジエチルエーテルにて6回抽出した。有機層を合わせ て飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で4回、及び飽和食塩水にて洗浄後、無水硫酸 ナトリウムにて乾燥した。乾燥剤を濾別後、濾液を減圧下濃縮し、残渣をカラム クロマトグラフィー(シリカゲル:ワコウゲルC200(和光純薬製)、展開溶 媒:ヘキサン-酢酸エチル=30:1~20:1~10:1)にて精製し、(1 R, 5R, 6R) -6-フルオロービシクロ[3.1.0] ヘキサー2-エンー 2, 6-ジカルボン酸 ジエチルエステル92.6gを得た。

 1 H-NMR (200 MHz, CDC1₃, TMS); 1.31(t, J=7.03 Hz, 3H), 1.33(t, J=7.03 Hz, 3H), 2.37-2.51(m, 1H), 2.65-2.81(m, 1H), 2.88-3.04(m, 1H), 3.10 (dd, J=

7.47, 2.64 Hz, 1H), 4.12-4.40 (m, 4H), 6.77-6.79 (m, 1H).

MS(ESI) (Pos)m/z; 265 (M+Na) +

 $[\alpha]_{D}^{21} = +158.0^{\circ} \text{ (CHC13, c=1.5)}$

[0078]

(2) アセトニトリル1.76 L、及び水680 mLに溶解した(1R,5R,6R) -6-7ルオロービシクロ [3.1.0] ヘキサー2-エンー2,6ージカルボン酸 ジエチルエステル92.4 gに50%Nーメチルモルホリン Nーオキシド水溶液160 mL及び5%酸化オスミウム(VIII)水溶液121 mLを加え、室温にて1時間攪拌した。氷冷下、反応溶液に亜硫酸ナトリウムを加え、室温にて30分間攪拌した後、セライト濾過を行った。濾液に飽和食塩水を加え、酢酸エチルにて2回抽出した。有機層を合わせて飽和食塩水にて洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥した。乾燥剤を濾別後、濾液を減圧下濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(シリカゲル:ワコウゲルC200、展開溶媒:ヘキサンー酢酸エチル=4:1~1:1)にて精製し、(1R,2S,3R,5R,6R) -6-7ルオロー2,3ージヒドロキシービシクロ[3.1.0] ヘキサンー2,6ージカルボン酸 ジエチルエステル95.6gを得た。

 $^{1}\text{H-NMR}$ (200 MHz, CDCl3, TMS); 1.31(t, J=7.25 Hz, 6H), 2.03-2.34(m, 3H), 2.40-2.55(m, 1H), 2.70(d, J=9.23 Hz, 1H), 4.09(s, 1H), 4.18-4.47(m, 5H). MS(ESI) (Nega) m/z; 275 (M-H)-

 $[\alpha]_{D^{27}} = -69.1^{\circ} \text{ (CHC1}_{3}, c=1.4)$

[0079]

(3) 氷冷下、(1R, 2S, 3R, 5R, 6R) -6-フルオロ-2, 3-ジヒドロキシービシクロ [3.1.0] ヘキサン-2, 6ージカルボン酸 ジエチルエステル95.4 gのジクロロメタン1.24 L溶液にトリエチルアミン106mLを加え、塩化チオニル37.6mLを滴下した後、30分間攪拌した。反応溶液を水で2回、及び飽和食塩水にて洗浄後、無水硫酸マグネシウムにて乾燥した。乾燥剤を濾別後、濾液を減圧下濃縮した。残渣を四塩化炭素640mL、アセトニトリル640mL及び水760mLに溶解した。この溶液にメタ過ヨウ素酸ナトリウム96.0 g及び三塩化ルテニウム水和物655mgを加え、室温

にて1時間攪拌した。セライト濾過を行った後、濾液を分液し、水層をジエチルエーテルにて抽出した。有機層を合わせて飽和食塩水にて洗浄後、無水硫酸マグネシウムにて乾燥した。乾燥剤を濾別後、濾液を減圧下濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(シリカゲル:ワコウゲルC200、展開溶媒:ヘキサンー酢酸エチル=4:1)にて精製し、(1 R,1 a R,1 b S,4 a R,5 a R)ー1ーフルオロー3,3ージオキソテトラヒドロー2,4ージオキサー3 λ 6ーチアシクロプロパ [a] ペンタレンー1,1 b ージカルボン酸 ジエチルエステル109 g を得た。

 1 H-NMR (200 MHz, CDCl₃, TMS); 1.33(t, J=7.03 Hz, 3H), 1.34(t, J=7.03 Hz, 3H), 2.52-2.94(m, 4H), 4.23-4.47(m, 4H), 5.40-5.53(m, 1H).

MS(ESI)(Pos)m/z; 361 (M+Na)+

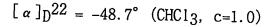
 $[\alpha]_{D^{28}} = +18.3^{\circ} \text{ (CHCl}_{3}, c=1.0)$

[0080]

(4) N, Nージメチルホルムアミド1. 10L及び水110mLに溶解した(1R, 1aR, 1bS, 4aR, 5aR) -1-フルオロ-3, 3-ジオキソテトラヒドロ-2, 4-ジオキサ-3 λ 6-チアシクロプロパ [a] ペンタレンー1, 1b-ジカルボン酸 ジエチルエステル109gにアジ化ナトリウム37. 7gを加え、50℃にて14時間攪拌した。溶媒を減圧下留去し、残渣をジエチルエーテル6. 48L及び水177mLに溶解した後、20% (V/V) 硫酸 516mLを加え、室温にて34時間攪拌した。反応液を分液した後、有機層を飽和食塩水にて2回洗浄後、無水硫酸マグネシウムにて乾燥した。乾燥剤を濾別後、濾液を減圧下濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(シリカゲル: ワコウゲルC 200、展開溶媒:ヘキサンー酢酸エチル=4: 1) にて精製し、(1R, 2R, 3R, 5R, 6R) -2-アジド-6-フルオロ-3-ヒドロキシービシクロ[3. 1. 0] ヘキサン-2, 6-ジカルボン酸 ジエチルエステル 88. 5gを得た。

 1 H-NMR (200 MHz, CDCl₃, TMS); 1.33 (t, J=7.03 Hz, 3H), 1.38 (t, J=7.03 Hz, 3H), 2.18-2.61 (m, 5H), 4.21-4.48 (m, 5H).

MS(ESI)(Pos)m/z; 324 (M+Na)+



[0081]

(5) 60%水素化ナトリウム(油性) 1.36gをヘキサンで2回洗浄後、テトラヒドロフラン46mLに懸濁させ、テトラヒドロフラン68mLに溶解した3,4ージクロロベンジルアルコール60.1gを滴下した。室温にて30分間攪拌後、食塩一氷にて冷却下、トリクロロアセトニトリル34mLを滴下した。この温度で30分間、氷冷下30分間、水浴下30分間、更に室温にて2時間攪拌した。反応溶液を減圧下濃縮し、残渣にペンタン45mL及びメタノール1.1mLを加え、室温にて30分間激しく攪拌した。無機塩を濾別後、濾液を減圧下濃縮し、粗の3,4ージクロロベンジルー2,2,2ートリクロロアセトイミデート106.8gを得た。

[0082]

粗の3,4ージクロロベンジルー2,2,2ートリクロロアセトイミデート2.03g及び(1R,2R,3R,5R,6R)ー2ーアジドー3ーヒドロキシー6ーフルオロービシクロ [3.1.0] ヘキサンー2,6ージカルボン酸 ジエチルエステル1.27gをクロロホルム5.4mL及びシクロヘキサン10.8mLに溶解した。氷浴にて冷却後、トリフルオロメタンスルホン酸を187μL加えた。30℃にて1.5時間攪拌後、さらにトリフルオロメタンスルホン酸93μLを加え、1時間攪拌した。無機塩を濾別し、氷冷下、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を添加した。クロロホルムにて2回抽出した後、有機層を合わせて飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥した。乾燥剤を濾別後、濾液を減圧下濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(シリカゲル:ワコウゲルC200、展開溶媒:ヘキサンー酢酸エチル=15:1)にて精製し、(1R,2R,3R,5R,6R)ー2ーアジドー3ー(3,4ージクロロベンジルオキシ)ー6ーフルオロービシクロ[3.1.0] ヘキサンー2,6ージカルボン酸ジエチルエステル771mgを得た。

¹H-NMR (200 MHz, CDCl₃, TMS); 1.26-1.39 (m, 6H), 2.24-2.51 (m, 4H), 3.91 -4.05 (m, 1H), 4.18-4.35 (m, 4H), 4.42 (d, J=11.9 Hz, 1H), 4.64 (d, J=11.9 Hz, 4H), 7.05-7.14 (m, 1H), 7.36-7.43 (m, 2H).

MS(ESI)(Pos)m/z; 482 (M+Na)+

 $[\alpha] D^{24} = -14.5^{\circ} (CHC1_3, c=0.94)$

[0083]

 $^{1}\text{H-NMR} \ (200 \ \text{MHz}, \ \text{CDC1}_{3}, \ \text{TMS}); \ 1.24-1.40 \ (6\text{H}, \ m), \ 2.02-2.28 \ (2\text{H}, \ m), \ 2.51 \\ -2.80 \ (2\text{H}, \ m), \ 3.98-4.08 \ (1\text{H}, \ m), \ 4.18-4.34 \ (4\text{H}, \ m), \ 4.43 \ (1\text{H}, \ d, \ J=12.5 \ Hz), \ 4.53 \ (1\text{H}, \ d, \ J=12.5 \ Hz), \ 7.10-7.19 \ (1\text{H}, \ m), \ 7.36-7.45 \ (2\text{H}, \ m). \\ \text{MS(ESI)} \ (\text{Pos}) \text{m/z}; \ 456 \ (\text{M+Na})^{+}$

[α] D^{22} = +11.6° (CHC13, c=0.50%)

[0084]

(7) テトラヒドロフラン480mL及び水240mLに溶解した(1R, 2R, 3R, 5R, 6R) -2-アミノ-3-(3, 4-ジクロロベンジルオキシ)-6-フルオロービシクロ[3.1.0] ヘキサン-2, 6-ジカルボン酸 ジエチルエステル22.9gに水酸化リチウム水和物5.53gを加え、室温にて3日間攪拌した。さらに水酸化リチウム水和物443mgを加え、室温にて1日間撹拌した。水冷下、1N塩酸169mLを滴下し、室温にて14時間撹拌した。析出した固体を濾取し、固体をテトラヒドロフラン200mLおよび水100mLで洗浄し、(1R, 2R, 3R, 5R, 6R) -2-アミノ-3-(3, 4

ージクロロベンジルオキシ)-6ーフルオロービシクロ [3.1.0] ヘキサン -2, 6ージカルボン酸 12.3 g を得た。

¹H-NMR (300 MHz, D₂0, TMSP); 2.28-2.45 (3H, m), 2.50 (1H, dd, J=7.6, 13.4 Hz), 4.05-4.11 (1H, m), 4.52 (1H, d, J=12.1 Hz), 4.60 (1H, d, J=12.1 Hz), 7.26-7.58 (3H, m).

MS (ESI) (Nega) m/z; 376 (M-H)-

 $[\alpha]_{0}^{27} = -10.0^{\circ}$ (1N NaOH, c=1.02)

[0085]

(参考例2)

(1) 窒素雰囲気下、ジクロロメタン20mLに溶解した(1R, 2R, 3R, 5R, 6R) -2-rジドー6-rフルオロ-3-rヒドロキシービシクロ [3.1.0] ヘキサン-2, 6-rジカルボン酸 ジエチルエステル120mgに、-75℃にてピリジン48 μ Lとジクロロメタン0.4mLに溶解したトリフルオロメタンスルホン酸無水物78 μ Lを滴下した後、氷冷下1.5時間攪拌した。-75℃にて、ピリジン24 μ Lとジクロロメタン0.2mLに溶解したトリフルオロメタンスルホン酸無水物39 μ Lを滴下した後、氷冷下25分間攪拌した。エーテル10mLを加え、固体を濾別後、濾液を減圧下濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(シリカゲル:ワコウゲルC200、展開溶媒:ヘキサン一酢酸エチル-5:1)にて精製し、(1R, 2R, 3R, 5R, 6R) -2-rジドー6-rフルオロ-3-rリフルオロメタンスルホニルオキシービシクロ[3.1.0] ヘキサン-2, 6-rジカルボン酸 ジエチルエステル166mgを得た

¹H-NMR (200 MHz, CDCl₃, TMS); 1.35 (t, J=7.0 Hz, 3H), 1.38 (t, J=7.0 Hz, 3H), 2.35-2.50 (m, 2H), 2.62-2.86 (m, 2H), 4.31 (q, J=7.0 Hz, 2H), 4.27 -4.55 (m, 2H), 4.94-5.10 (m, 1H).

MS(FAB)(Pos)m/z; 434 (M+H)+



[0086]

(2) N, Nージメチルホルムアミド6.9mLに溶解した(1R, 2R, 3R, 5R, 6R) -2-アジドー6-フルオロー3ートリフルオロメタンスルホニルオキシービシクロ [3.1.0] ヘキサンー2, 6ージカルボン酸 ジエチルエステル701mgに亜硝酸カリウム688mg、18ークラウンー6エーテル428mgを加えた後、窒素雰囲気下、室温にて1.5日攪拌後、更に45℃にて3.5日攪拌した。水を添加後、酢酸エチルにて2回抽出した。有機層を合わせて飽和塩化ナトリウム水溶液にて洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥した。乾燥剤を濾別後、濾液を減圧下濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(シリカゲル:ワコウゲルC200、展開溶媒:ヘキサンー酢酸エチル=5:1)にて精製し、(1R, 2R, 3S, 5R, 6R) -2-アジドー6ーフルオロー3ーヒドロキシービシクロ [3.1.0] ヘキサンー2, 6ージカルボン酸 2、6ージエチルエステル388mgを得た。

¹H-NMR (200 MHz, CDCl₃, TMS); 1.34 (t, J=7.0 Hz, 3H), 1.36 (t, J=7.0 Hz, 3H), 2.16 (dd, J=2.9Hz, 14.9 Hz, 1 H), 2.17-2.30 (m, 1H), 2.44 (dd, J=3.1 Hz, 8.1 Hz, 1H), 2.61 (dd, J=12.3 Hz, 16.0 Hz, 1H), 2.80-2.99 (m, 1H), 4.29 (q, J=7.0 Hz, 2H), 4.34 (q, J=7.0 Hz, 2H), 4.48-4.64 (m, 1H).

MS(ESI) (Pos)m/z; 324 (M+Na)+

 $[\alpha]_{D}^{25} = +6.4^{\circ}$ (CHC13, c=1.0)

[0087]

(3) 窒素雰囲気下、ジクロロメタン 6. $1 \, \text{mL}$ に溶解した($1 \, \text{R}$, $2 \, \text{R}$, $3 \, \text{S}$, $5 \, \text{R}$, $6 \, \text{R}$) $-2 - 7 \, \text{ジド} - 6 - 7 \, \text{ルオロ} - 3 - \text{ヒドロキシ} - \text{ビシクロ}$ [3. $1 \cdot 0$] へキサン $-2 \cdot 6 - \text{ジカルボン酸}$ ジエチルエステル $3 \cdot 6 \cdot 4 \, \text{mg}$ 及びピリジン $0 \cdot 2 \cdot 1 \, \text{mL}$ に、 $-7 \cdot 7 \, \text{C} \sim -6 \cdot 9 \, \text{C}$ にてジクロロメタン $1 \cdot 2 \, \text{mL}$ に溶解したトリフルオロメタンスルホン酸無水物 $0 \cdot 3 \cdot 6 \, \text{mL}$ を滴下した。 $-7 \cdot 7 \, \text{C}$ にて $3 \cdot 0 \, \text{分間攪拌した後、水冷下 } 3 \cdot 0 \, \text{分間攪拌した。ジエチルエーテル } 3 \cdot 0 \, \text{mL}$ を加え、固体を濾別後、濾液を減圧下濃縮した。残渣をカラムクロマトグラフィー(シリカゲル:ワコウゲル $C \cdot 2 \cdot 0 \cdot 0$ 、展開溶媒:ヘキサン-酢酸エチル= 5:

1) にて精製し、(1R, 2R, 3S, 5R, 6R) - 2 - Rジド-6 - Dルオロー3 - トリフルオロメタンスルホニルオキシービシクロ [3. 1. 0] へキサン-2,6 - ジカルボン酸 ジエチルエステル487 mgを得た。

 1 H-NMR (200 MHz, CDCl₃, TMS); 1.36 (t, J=7.03 Hz, 3H), 1.39 (t, J=7.47 Hz, 3H), 2.26-2.63 (m, 3H), 2.91-3.10 (m, 1H), 4.25-4.45 (m, 4H), 5.57 (d d, J=9.01, 2.86 Hz, 1H).

MS(ESI) (Pos)m/z; 456 (M+Na)+

 $[\alpha]_{D^{26}} = -41.4^{\circ} \text{ (CHCl}_{3}, c=1.1)$

[0088]

(4) 窒素雰囲気下、エタノール18mLに溶解したナトリウム308mgに、 室温にて、3,4ージクロロベンジルメルカプタン2.59gを加え、5分間攪拌した後、減圧下濃縮した。残渣にジメチルスルホキシド64mLを加え、室温にてジメチルスルホキシド6.4mLに溶解した(1R,2R,3S,5R,6R)ー2ーアジドー6ーフルオロー3ートリフルオロメタンスルホニルオキシービシクロ[3.1.0] ヘキサンー2,6ージカルボン酸 ジエチルエステル3.23g加え、10分間攪拌した。ジエチルエーテル250mLを加え、上層と下層を分離した。下層をジエチルエーテルにて2回抽出した。有機層を合わせて、冷却した1規定塩酸及び飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥した。乾燥剤を濾別後、濾液を減圧下濃縮した。残渣をカラムクロマトグラフィー(シリカゲル:ワコウゲルC200、展開溶媒:ヘキサンー酢酸エチル=10:1~5:1)にて精製し、(1R,2S,3R,5R,6R)ー2ーアジドー3ー(3,4ージクロロベンジルスルファニル)ー6ーフルオロービシクロ[3.1.0] ヘキサンー2,6ージカルボン酸 ジエチルエステル3.35gを得た。

 1 H-NMR (200 MHz, CDC1₃, TMS); 1.34 (t, J=7.03 Hz, 3H), 1.38 (t, J=7.03 Hz, 3H), 2.20-2.49 (m, 4H) 2.99-3.13 (m, 1H), 3.68 (d, J=13.62 Hz, 1H), 3.84 (d, J=13.62 Hz, 1H), 4.22-4.51 (m, 4H), 7.16 (dd, J=8.13, 1.98 Hz, 1 H), 7.34-7.46 (m, 2H).

MS(ESI) (Pos)m/z; 498 (M+Na)+

 $[\alpha]_D^{24} = +129.9^{\circ} \text{ (CHCl}_3, c=0.5)$

[0089]

(5) テトラヒドロフラン100mL、及び水10mLに溶解した(1R, 2S, 3R, 5R, 6R) -2-rジドー3ー(3, 4-ジクロロベンジルスルファニル)-6-フルオロービシクロ [3.1.0] へキサンー2, 6-ジカルボン酸 ジエチルエステル3.35gに1Mトリメチルホスフィン/テトラヒドロフラン溶液7.7mLを加え、室温にて1時間攪拌した。ジエチルエーテル200mLにて希釈し、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液50mLを加えた後、室温で1.5時間攪拌した。分液後、有機層を飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムにて乾燥した。乾燥剤を濾別後、濾液を減圧下濃縮した。残渣をクロロホルムで希釈し、シリカゲル [7 2 - 2 0 0] を加えた。減圧下濃縮し、室温で18時間放置した後、カラムクロマトグラフィー(シリカゲル:[7 2 - 2 0]0、展開溶媒:ヘキサンー酢酸エチル=2:1)にて精製し、(1R, 2S, 3R, 5R, 6R) -2-rミノー3ー(3, 4-ジクロロベンジルスルファニル)-6-フルオロービシクロ [3.1.0] ヘキサン-2, 6-ジカルボン酸ジエチルエステル2.78gを得た。

 $^{1}\text{H-NMR} \ (300 \ \text{MHz}, \ \text{CDC1}_{3}, \ \text{TMS}); \ 1.31 \ (t, \ J=7.2 \ \text{Hz}, \ 3\text{H}), \ 1.35 \ (t, \ J=7.2 \ \text{Hz}, \ 3\text{H}), \ 2.08-2.15 \ (m, \ 1\text{H}), \ 2.24-2.40 \ (m, \ 3\text{H}), \ 2.86-2.93 \ (m, \ 1\text{H}), \ 3.73 \ (d, \ J=13.4 \ \text{Hz}, \ 1\text{H}), \ 3.88 \ (d, \ J=13.4 \ \text{Hz}, \ 1\text{H}), \ 4.21-4.37 \ (m, \ 4\text{H}), \ 7.15 \ (dd, \ J=8.2, \ 2.2 \ \text{Hz}, \ 1\text{H}), \ 7.36 \ (d, \ J=8.2 \ \text{Hz}, \ 1\text{H}), \ 7.42 \ (d, \ J=2.2 \ \text{Hz}, \ 1\text{H}).$

MS(ESI) (Pos)m/z; 472 (M+Na)+

 $[\alpha]_{D^{26}} = +94.4^{\circ} \text{ (CHC1}_{3}, c=0.25)$

[0090]

(6) テトラヒドロフラン 0. 8 m L、及び水 0. 4 m L に溶解した(1 R, 2 S, 3 R, 5 R, 6 R) -2-rミノ-3-(3, 4-i)クロロベンジルスルファニル)-6-7ルオロービシクロ [3.1.0] へキサン-2, 6-i カルボン酸 ジエチルエステル 4 1 m g に水酸化リチウム水和物 1 2 m g を加え、室温にて 5. 5 日間攪拌した。氷浴中、1 規定塩酸を用い p H = 3 に調整した。水 3 0 m L を加え、室温にて 1 時間攪拌した後、イオン交換樹脂(A G 5 0 W - X

 1 H-NMR (300 MHz, D₂0, TMSP); 2.17-2.48 (m, 4H), 3.04-3.13 (m, 1H), 3.80 (d, J=14.9 Hz, 1H), 3.85 (d, J=14.9 Hz, 1H), 7.31 (d, J=8.1 Hz, 1H), 7.5 3 (d, J=8.1 Hz, 1H), 7.59 (s, 1H).

MS(ESI) (Nega)m/z; 392 (M-H)-

 $[\alpha]_0^{30} = +47.5^{\circ}$ (1N NaOH, c=0.41)

[0091]

(参考例3)

(1R, 2S, 3R, 5R, 6R) - 2 - アミノ - 3 - (3, 4 - ジクロロベンジルスルフィニル) - 6 - フルオロービシクロ <math>[3. 1. 0] ヘキサン - 2, 6 - ジカルボン酸の合成

(1) ドライアイス-アセトン浴中、ジクロロメタン1.46mLに溶解した(1R,2S,3R,5R,6R)-2-アジド-3-(3,4-ジクロロベンジルスルファニル)-6-フルオロービシクロ[3.1.0] ヘキサン-2,6-ジカルボン酸 ジエチルエステル73mgに、3-クロロ過安息香酸32mgを加え、1時間攪拌した。水浴中、3.5時間攪拌した後、室温にて11時間攪拌した。ドライアイス-アセトン浴中、更に3-クロロ過安息香酸15mgを加え、1時間攪拌した後、氷浴中、4時間攪拌した。反応液を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、及び飽和食塩水にて洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥した。乾燥剤を濾別後、濾液を減圧下濃縮した。残渣をカラムクロマトグラフィー(シリカゲル:ワコウゲルC200、展開溶媒:ヘキサンー酢酸エチル=4:1~2:1)にて精製し、(1R,2S,3R,5R,6R)-2-アジド-3-(3,4-ジクロロベンジルスルフィニル)-6-フルオロービシクロ[3.1.0]へキサン-2,6-ジカルボン酸 ジエチルエステル63mg、及び(1R,2S,3R,5R,6R)-2-アジド-3-(3,4-ジクロロベンジルスルフォ

ニル)-6-7ルオロービシクロ $\begin{bmatrix} 3. & 1. & 0 \end{bmatrix}$ ヘキサン-2,6-9ガルボン酸 ジエチルエステル 1.2 m g を得た。

[0092]

(1R, 2S, 3R, 5R, 6R) - 2 - アジド-3 - (3, 4 - ジクロロベンジルスルフィニル) - 6 - フルオロービシクロ <math>[3. 1. 0] ヘキサンー 2, 6 - ジカルボン酸 ジエチルエステル:

 $^{1}\text{H-NMR}$ (200 MHz, CDC13, TMS); 1.36 (t, J=7.03 Hz, 3H), 1.38 (t, J=7.03 Hz, 3H), 2.33 (dd, J=14.06, 8.35 Hz, 1H), 2.43-2.61 (m, 2H), 2.80-2.97 (m, 1H), 3.11-3.24 (m, 1H), 3.79 (d, J=13.19 Hz, 1H), 4.09 (d, J=13.19 Hz, 1H), 4.25-4.43 (m, 4H), 7.17 (dd, J=8.35, 2.20 Hz, 1H), 7.40-7.50 (m, 2H).

MS(ESI) (Pos) m/z; 514 (M+Na)+

 $[\alpha]_{D}^{28} = +36.0^{\circ} \text{ (CHC13, c=0.5)}$

[0093]

(1R, 2S, 3R, 5R, 6R) - 2 - アジド-3 - (3, 4 - ジクロロベンジルスルフォニル) - 6 - フルオロービシクロ <math>[3. 1. 0] ヘキサン-2,6 - ジカルボン酸 ジエチルエステル:

 1 H-NMR (200 MHz, CDC13, TMS); 1.36 (t, J=7.03 Hz, 3H), 1.39 (t, J=7.03 Hz, 3H), 2.33-2.58 (m, 3H), 2.86-3.05 (m, 1H), 3.53 (dd, J=11.21, 8.13 Hz, 1H), 4.24-4.46 (m, 6H), 7.28 (dd, J=8.35, 2.20 Hz, 1H), 7.44-7.56 (m, 2H).

MS(ESI)(Pos)m/z; 530 (M+Na)+

 $[\alpha]_{D^{29}} = +7.9^{\circ} \text{ (CHC13, c=0.7)}$

[0094]

ン-2,6-ジカルボン酸 ジエチルエステル41mgを得た。

¹H-NMR (200 MHz, CDCl₃, TMS); 1.34 (t, J=7.0 Hz, 3H), 1.35 (t, J=7.0 Hz, 3H), 2.30-2.43 (m, 3H), 2.78-3.12 (m, 2H), 3.80 (d, J=13.2 Hz, 1H), 4.1 9-4.36 (m, 5H), 7.17 (dd, J=8.4, 2.2 Hz, 1H), 7.44 (d, J=8.4 Hz, 1H), 7.44 (d, J=2.2 Hz, 1H).

MS(ESI)(Pos)m/z; 488 (M+Na)+

 $[\alpha]_{D^{29}} = +59.1^{\circ} \text{ (CHC13, c=0.32)}$

[0095]

¹H-NMR (300 MHz, D₂0, TMSP); 2.16-2.29 (m, 2H), 2.44-2.49 (m, 1H), 2.77-2.88 (m, 1H), 3.44-3.53 (m, 1H), 4.05 (d, J=13.1 Hz, 1H), 4.26 (d, J=13.1 Hz, 1H), 7.29 (d, J=8.5 Hz, 1H), 7.56 (s, 1H), 7.60 (d, J=8.5 Hz, 1H). MS(ESI) (Nega) m/z; 408 (M-H)-

 $[\alpha]_{D^{25}} = +79.7^{\circ}$ (1N NaOH, c=0.30)

[0096]

(参考例 4)

(1R, 2S, 3R, 5R, 6R) - 2 - T > 2 - 3 - (3, 4 - 3 - 3 - 4 -

参考例2の(5)と同様にして、(1R, 2S, 3R, 5R, 6R) -2-アジド-3-(3, 4-ジクロロベンジルスルフォニル)-6-フルオロービシクロ[3.1.0] ヘキサン-2, 6-ジカルボン酸 ジエチルエステル190mgから(1R, 2S, 3R, 5R, 6R)-2-アミノ-3-(3, 4-ジクロロベンジルスルフォニル)-6-フルオロービシクロ[3.1.0] ヘキサン

2,6-ジカルボン酸 ジエチルエステル169mgを得た。

¹H-NMR (200 MHz, CDCl₃, TMS); 1.34 (t, J=7.0 Hz, 3H), 1.36 (t, J=7.0 Hz, 3H), 2.28-2.42 (m, 3H), 2.83-3.01 (m, 1H), 3.41-3.53 (m, 1H), 4.23-4.37 (m, 6H), 7.28 (dd, J=8.4, 1.8 Hz, 1H), 7.46 (d, J=8.4 Hz, 1H), 7.55 (d, J=1.8 Hz, 1H).

MS(ESI)(Pos)m/z; 482 (M+H)+

 $[\alpha]_{D^{29}} = +24.0^{\circ} \text{ (CHC1}_{3}, c=0.86)$

[0097]

(2) (1R, 2S, 3R, 5R, 6R) -2-アミノ-3-(3, 4-ジクロロベンジルスルフォニル) -6-フルオロービシクロ[3.1.0] ヘキサン-2,6-ジカルボン酸 ジエチルエステル108mgを60%硫酸(W/V%)1.08mL中、130℃にて3日間攪拌した。反応溶液を氷冷し、5規定水酸化ナトリウム水溶液にて中和した。室温にて1時間攪拌した後、イオン交換樹脂(AG 50W-X8 Resin(H型)、展開溶媒:水、30%テトラヒドロフラン水溶液、10%ピリジン水溶液)にて精製し、(1R, 2S, 3R, 5R, 6R) -2-アミノ-3-(3, 4-ジクロロベンジルスルフォニル) -6-フルオロービシクロ[3.1.0] ヘキサン-2,6-ジカルボン酸76mgを得た。

 1 H-NMR (300 MHz, D₂0, TMSP); 2.33-2.45 (m, 3H), 2.82-2.94 (m, 1H), 3.98 (dd, J=10.1, 9.48 Hz, 1H), 4.55 (d, J=15.2 Hz, 1H), 4.60 (d, J=15.3 Hz, 1H), 7.37 (d, J=8.4 Hz, 1H), 7.63 (d, J=8.8 Hz, 1H), 7.64 (s, 1H).

MS(ESI) (Nega) m/z; 424 (M-H)-

 $[\alpha]_{D}^{28} = -5.1^{\circ}$ (1N NaOH, c=0.72)

[0098]

(参考例 5)

(1R, 2R, 3R, 5R, 6R) - 2 - アミノ - 3 - (3, 4 - ジクロロベンジルアミノ) - 6 - フルオロービシクロ <math>[3.1.0] ヘキサン -2,6 - ジカルボン酸の合成

(1) テトラヒドロフラン7.0 m L、及び水0.7 m L に溶解した(1R, 2

R, 3 S, 5 R, 6 R) -2-rジド-6-rフルオロ-3-rヒドロキシービシクロ [3.1.0] ヘキサン-2, $6-\tilde{y}$ カルボン酸 ジエチルエステル 2 4 5 m gに 1 Mトリメチルホスフィン/テトラヒドロフラン溶液 0. 8 9 m L を加え、室温にて 1 2 時間攪拌した。ジエチルエーテル 1 4 m L にて希釈し、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加えた後、室温で 1 時間攪拌した。分液後、水層をクロロホルムにて 2 回抽出した。有機層を合わせて、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムにて乾燥した。乾燥剤を濾別後、濾液を減圧下濃縮した。残渣をカラムクロマトグラフィー(シリカゲル:ワコウゲル C 2 0 0 、展開溶媒:クロロホルムーエタノール= 5 0 1 0 にて精製し、(1 R, 1 R,

 1 H-NMR (200 MHz, CDCl₃, TMS); 1.32 (t, J=7.25 Hz, 6H), 2.07-2.23 (m, 2H), 2.41 (dd, J=8.13, 3.30 Hz, 1H), 2.71-2.91 (m, 1H), 4.10-4.41 (m, 5H). MS(ESI) (Pos) m/z; 276 (M+H)+

 $[\alpha]_D^{25} = +2.8^{\circ} \text{ (CHCl}_3, c=1.5)$

[0099]

(2) テトラヒドロフラン 0.8 m L に溶解した(1 R, 2 R, 3 S, 5 R, 6 R) -2-rミノー6-フルオロー3-ヒドロキシービシクロ [3.1.0] へキサンー 2, 6-ジカルボン酸 ジエチルエステル 1 6 0 m g に、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液 0.8 m L、及びジ-t-ブチルジカルボネート 1 5 2 m g を加えた後、室温にて 4 時間攪拌した。反応溶液を酢酸エチルにて 2 回抽出した。有機層を合わせて、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムにて乾燥した。乾燥剤を濾別後、濾液を減圧下濃縮した。残渣をカラムクロマトグラフィー(シリカゲル:ワコウゲル C 2 0 0、展開溶媒:ヘキサンー酢酸エチル=2:1)にて精製し、(1 R, 2 R, 3 S, 5 R, 6 R) -2-t-ブトキシカルボニルアミノー6-フルオロー3-ヒドロキシービシクロ [3.1.0] ヘキサンー2, 6-ジカルボン酸 ジエチルエステル 2 1 4 m g を得た。

 1 H-NMR (200 MHz, CDCl₃, TMS); 1.29 (t, J=7.03 Hz, 3H), 1.30 (t, J=7.03 Hz, 3H), 1.44 (s, 9H), 2.20-2.48 (m, 3H), 2.77-2.98 (m, 2H), 4.07-4.48 (m

, 4H), 5.57 (s, 1H).

MS(ESI)(Pos)m/z; 398 (M+Na)+

 $[\alpha]_{D}^{22} = -14.0^{\circ} \text{ (CHCl}_{3}, c=0.9)$

[0100]

(3)参考例2の(1)と同様にして(1R, 2R, 3S, 5R, 6R) -2-t-7トキシカルボニルアミノー6-7ルオロ-3-tドロキシービシクロ[3.1.0] ヘキサン-2, 6-ジカルボン酸 ジエチルエステル1.47gより、(1R, 2R, 3S, 5R, 6R) <math>-2-t-7トキシカルボニルアミノー6-7ルオロ-3-トリフルオロメタンスルホニルオキシービシクロ[3.1.0] ヘキサン-2, 6-ジカルボン酸 ジエチルエステル1.65gを得た。 <math>1H-NMR(200 MHz, CDC13, TMS); 1.25-1.41 (m, 6H), 1.44 (s, 9H) 2.13-2.26 (m, 1H), 2.40-2.57 (m, 2H), 2.97-3.20 (m, 1H), 4.14-4.47 (m, 4H), 5.32 (s, 1H), 5.99 (d, J=8.35 Hz, 1H).

MS(ESI)(Nega)m/z; 506 (M-H)-

 $[\alpha]_{D^{28}} = +79.8^{\circ} \text{ (CHCl}_{3}, c=0.5)$

[0101]

(4) N, Nージメチルホルムアミド16.3 mLに溶解した(1R, 2R, 3 S, 5R, 6R)-2-t-7トキシカルボニルアミノ-6-7ルオロ-3-トリフルオロメタンスルホニルオキシービシクロ [3.1.0] ヘキサン-2, 6 ージカルボン酸 ジエチルエステル1.6 3 gにアジ化ナトリウム 3 1 3 m g を加えた後、室温にて1時間、35℃にて20時間攪拌した。更に、アジ化ナトリウム104mgを加えた後、35℃にて18時間攪拌した。ジエチルエーテル50mLにて希釈した後、水で2回、及び飽和食塩水で洗浄した。有機層を無水硫酸ナトリウムにて乾燥した。乾燥剤を濾別後、濾液を減圧下濃縮した。残渣をカラムクロマトグラフィー(シリカゲル:ワコウゲルC200、展開溶媒:ヘキサン一酢酸エチル=5:1)にて精製し、(1R, 2R, 3R, 5R, 6R) -3ーアジド-2-t-7トキシカルボニルアミノ-6-7ルオロービシクロ[3.1.0] ヘキサン-2,6-50カルボン酸 ジエチルエステル 775 m g を得た

 1 H-NMR (200 MHz, CDC1₃, TMS); 1.29 (t, J=7.03 Hz, 3H), 1.33 (t, J=7.03 Hz, 3H), 1.45 (s, 9H), 2.21-2.56 (m, 3H), 2.92 (dd, J=7.69, 2.42 Hz, 1H), 3.78-3.88 (m, 1H), 4.17-4.41 (m, 4H), 5.01 (s, 1H).

MS(ESI) (Pos) m/z; 423 (M+Na)

 $[\alpha]_{D^{26}} = +0.79^{\circ}$ (CHC13, c=1.4)

[0102]

(5) 参考例5の(1) と同様にして(1R, 2R, 3R, 5R, 6R) -3- アジドー2ーtーブトキシカルボニルアミノー6ーフルオロービシクロ[3.1.0] ヘキサンー2,6ージカルボン酸 ジエチルエステル725mgより、(1R, 2R, 3R, 5R, 6R) -3- アミノー2ーtーブトキシカルボニルアミノー6ーフルオロービシクロ[3.1.0] ヘキサンー2,6ージカルボン酸ジエチルエステル553mgを得た。

 $\begin{array}{l} \text{1H-NMR} \ \ (200 \ \text{MHz}, \ \text{CDCl}_{3}, \ \text{TMS}) \, ; \, \, 1.30 \ \ (\text{t}, \ J=7.03 \ \text{Hz}, \ 3\text{H}), \, \, 1.32 \ \ (\text{t}, \ J=7.03 \ \text{Hz}, \ 3\text{H}), \, \, 1.32 \ \ (\text{t}, \ J=7.03 \ \text{Hz}, \ 3\text{Hz}, \, 3\text{H$

MS(ESI) (Pos) m/z; 397 (M+Na)+

 $[\alpha]_D^{27} = -14.2^{\circ} \text{ (CHC13, c=1.4)}$

[0103]

(6) 氷冷下、クロロホルム 0. 88 m L に溶解した(1 R, 2 R, 3 R, 5 R, 6 R) -3-rミノー2ーtープトキシカルボニルアミノー6ーフルオロービシクロ [3. 1. 0] ヘキサンー2,6ージカルボン酸 ジエチルエステル 1 7 5 m g に、ピリジン 4 2 μ L、及び 3, 4ージクロロベンジルブロミド 1 2 3 m g を加えた後、室温にて 3 日間攪拌した。飽和食塩水を加え、クロロホルムにて 5 回抽出した。有機層を合わせて、無水硫酸ナトリウムにて乾燥した。乾燥剤を 濾別後、濾液を減圧下濃縮した。残渣をカラムクロマトグラフィー(シリカゲル:ワコウゲル C 2 0 0、展開溶媒:クロロホルムーエタノール=1 0 0:1~5 0:1、引き続き、ヘキサンー酢酸エチル=5:1)にて精製し、(1 R, 2 R, 3 R, 5 R, 6 R) -2-t-プトキシカルボニルアミノー3ー(3, 4ージクロロベンジルアミノ)ー6ーフルオロービシクロ [3. 1. 0] ヘキサンー2

,6-ジカルボン酸 ジエチルエステル98mgを得た。

¹H-NMR (200 MHz, CDCl₃, TMS); 1.23-1.34 (m, 6H), 1.44 (s, 9H), 2.03-2.26 (m, 2H), 2.43 (dd, J=12.97, 7.25 Hz, 1H), 2.83-2.93 (m, 1H), 3.02-3.15 (m, 1H), 3.71 (d, J=13.19 Hz, 1H), 3.80 (d, J=13.19 Hz, 1H), 4.12-4.39 (m, 4H), 4.82 (s, 1H), 7.11 (dd, J=8.13, 1.98 Hz, 1H), 7.33-7.45 (m, 2H). MS(ESI) (Nega) m/z; 531 (M-H)-

 $[\alpha]_D^{27} = -15.1^{\circ} \text{ (CHCl}_3, c=0.5)$

[0104]

(7) 氷冷下、(1 R, 2 R, 3 R, 5 R, 6 R) -2-t-ブトキシカルボニルアミノ-3-(3, 4-ジクロロベンジルアミノ) -6-フルオロービシクロ[3.1.0] ヘキサン-2,6-ジカルボン酸 ジエチルエステル28mgに、4規定塩化水素/酢酸エチル溶液2.8mLを加え、6時間攪拌した後、室温にて18時間攪拌した。反応溶液を氷冷し、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液にて中和した後、分液を行った。水層を酢酸エチルにて抽出した。有機層を合わせて、飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥した。乾燥剤を濾別後、濾液を減圧下濃縮し、(1 R, 2 R, 3 R, 5 R, 6 R) -2-アミノ-3-(3, 4-ジクロロベンジルアミノ) -6-フルオロービシクロ[3.1.0] ヘキサン-2,6-ジカルボン酸 ジエチルエステル21mgを得た。
1H-NMR (200 MHz, CDC13, TMS); 1.31 (t, J=7.0 Hz, 3H), 1.34 (t, J=6.2 Hz, 3H), 2.03-2.28 (m, 3H), 2.35-2.51 (m, 1H), 2.94-3.08 (m, 1H), 3.77 (s, 2H), 4.16-4.40 (m, 4H), 7.12 (d, J=7.9 Hz, 1H), 7.35 (d, J=7.9 Hz, 1H), 7.40 (s, 1H).

MS(ESI)(Pos)m/z, 433 (M+H)+

 $[\alpha]_{D}^{24} = -8.4^{\circ} \text{ (CHC1}_{3}, c=0.56)$

[0105]

 ベンジルアミノ) -6 ーフルオロービシクロ [3.1.0] へキサンー 2,6 ージカルボン酸 1.7 m g を得た。

 $^{1}\text{H-NMR}$ (300 MHz, D₂O, TMSP); 2.31-2.77 (m, 4H), 3.59-3.74 (m, 1H), 4.06 (d, J=13.5 Hz, 1H), 4.15 (m, J=13.5 Hz, 1H), 7.35 (d, J=7.77 Hz, 1H), 7.58-7.64 (m, 2H).

MS(ESI) (Nega) 375 (M-H)-

 $[\alpha]_{D^{27}} = -14.6^{\circ}$ (1N NaOH, c=0.29)

[0106]

(参考例 6)

(1) N, Nージメチルホルムアミド1.36mLに溶解した(1R,2R,3 R,5R,6R) -2-t- ブトキシカルボニルアミノ-3- (3,4-ジクロロベンジルアミノ) -6- フルオロービシクロ[3.1.0] ヘキサン-2,6 -ジカルボン酸 ジエチルエステル136mgに炭酸カリウム71mg及び、ヨウ化メチル64 μ Lを加え、室温にて3日間攪拌した。飽和チオ硫酸ナトリウム水溶液を加え、酢酸エチルにて2回抽出した。有機層を合わせて、飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥した。乾燥剤を濾別後、濾液を減圧下濃縮した。残渣をカラムクロマトグラフィー(シリカゲル:ワコウゲル C200 (和光純薬製)、展開溶媒:ヘキサンー酢酸エチル=5:1)にて精製し、(1R,2R,3R,5R,6R) -2-t- プトキシカルボニルアミノ-3- [N,N-(3,4-ジクロロベンジル)メチルアミノ] -6-フルオロービシクロ[3.1.0] ヘキサン-2,6-ジカルボン酸 ジエチルエステル126mg を得た。

¹H-NMR (200 MHz, CDC1₃, TMS); 1.28 (t, J=7.03 Hz, 3H), 1.29 (t, J=7.03 Hz, 3H), 1.43 (s, 9H), 2.11 (s, 3H), 2.16-2.58 (m, 3H), 2.80-3.07 (m, 2H), 3.29 (d, J=13.62 Hz, 1H), 3.78 (d, J=13.62 Hz, 1H), 4.05-4.43 (m, 4H), 4.86 (s, 1H), 7.08 (dd, J=8.35, 1.76 Hz, 1H), 7.31-7.41 (m, 2H).

MS(ESI)(Pos)m/z; 547 (M+H)+

 $[\alpha]_D^{25} = -51.9^{\circ} \text{ (CHC13, c=0.5)}$

[0107]

¹H-NMR (300 MHz, CDCl₃, TMS); 1.33 (t, J=7.0 Hz, 3H), 1.35 (t, J=7.0 Hz, 3H), 2.06 (s, 3H), 2.03-2.21 (m, 1H), 2.23-2.60 (m, 3H), 2.68-2.84 (m, 1H), 3.22 (d, J=14.1 Hz, 1H), 3.97 (d, J=14.1 Hz, 1H), 4.18-4.32 (m, 4H), 7.07 (dd, J=8.1, 2.0 Hz, 1H), 7.30-7.39 (m, 2H).

MS(ESI)(Pos)m/z; 447 (M+H)+

 $[\alpha]_{D^{23}} = -24.9^{\circ} \text{ (CHC13, c=0.84)}$

[0108]

¹H-NMR (300 MHz, D₂0, TMSP); 2.31-2.41 (m, 1H), 2.45-2.53 (m, 1H), 2.64 (s, 3H), 2.73-2.82 (m, 2H), 3.72-3.82 (m, 1H), 4.01 (d, J=13.4 Hz, 1H), 4.27 (d, J=13.4 Hz, 1H), 7.35-7.41 (m, 1H), 7.61-7.69 (m, 2H).

MS(ESI)(Nega)m/z; 389 (M-H)-

 $[\alpha]_{D}^{24} = -35.2^{\circ}$ (1N NaOH, c=0.51)

[0109]

(参考例7)

(1R, 2R, 3R, 5R, 6R) - 2 - アミノ - 3 - (3, 4 - ジクロロベン ゾイルアミノ) - 6 - フルオロービシクロ <math>[3. 1. 0] ヘキサン -2, 6 - ジカルボン酸の合成

(1) クロロホルム 0. 17mLに溶解した(1R, 2R, 3R, 5R, 6R) -3-rミノー2ーtープトキシカルボニルアミノー6ーフルオロービシクロ [3.1.0] ヘキサンー2,6ージカルボン酸 ジエチルエステル17mgに、ピリジン7.3 μ L、及び3,4-ジクロロベンゾイル クロリド14mgを加え、室温にて3時間攪拌した。反応溶液を減圧下濃縮した。残渣をカラムクロマトグラフィー(シリカゲル:ワコウゲルC200、展開溶媒:クロロホルムーエタノール=100:1)にて精製し、(1R,2R,3R,5R,6R)-2ーtープトキシカルボニルアミノー3ー(3,4-ジクロロベンゾイルアミノ)ー6ーフルオロービシクロ [3.1.0] ヘキサンー2,6-ジカルボン酸 ジエチルエステル21mgを得た。

 1 H-NMR (200 MHz, CDCl₃, TMS); 1.19 (t, J=7.03 Hz, 3H), 1.31 (t, J=7.25 Hz, 3H), 1.41 (s, 9H), 2.21-2.64 (m, 3H), 2.82-2.91 (m, 1H), 4.07-4.37 (m, 4H), 4.58-4.75 (m, 1H), 6.20 (s, 1H), 6.39-6.50 (m, 1H), 7.46-7.57 (m, 2H), 7.80-7.85 (m, 1H).

MS(ESI)(Nega)m/z; 545 (M-H)-

 $[\alpha]_D^{23} = +12.1^{\circ} \text{ (CHCl}_3, c=0.9)$

[0110]

(2) 参考例5の(7) と同様に、(1R, 2R, 3R, 5R, 6R) -2-t ープトキシカルボニルアミノー3-(3, 4-ジクロロベンゾイルアミノ) -6 ーフルオロービシクロ[3.1.0] ヘキサン-2,6ージカルボン酸 ジエチルエステル107mgより(1R, 2R, 3R, 5R, 6R) -2-アミノー3-(3, 4-ジクロロベンゾイルアミノ) -6ーフルオロービシクロ[3.1.0] ヘキサン-2,6ージカルボン酸 ジエチルエステル85mgを得た。lH-NMR(200 MHz, CDC13, TMS); 1.30(t, J=6.8 Hz, 3H), 1.33(t, J=7.0 Hz, 3H), 2.09-2.43(m, 3H), 2.53-2.38(m, 1H), 4.19-4.38(m, 4H), 4.52-4.71

(m, 1H), 7.48-7.55 (m, 2H), 7.75-7.84 (m, 1H).

MS(ESI) (Pos)m/z; 469 (M+Na)+

 $[\alpha]_{D}^{27} = +8.3^{\circ} \text{ (CHCl}_{3}, c=0.93)$

[0111]

(3) 参考例2の(6) と同様に、(1R, 2R, 3R, 5R, 6R) -2-アミノ-3-(3, 4-ジクロロベンゾイルアミノ) -6-フルオロービシクロ[3.1.0] ヘキサン-2, 6-ジカルボン酸 ジエチルエステル48 m g より、(1R, 2R, 3R, 5R, 6R) -2-アミノ-3-(3, 4-ジクロロベンゾイルアミノ) -6-フルオロービシクロ[3.1.0] ヘキサン-2, 6-ジカルボン酸 24 m g を得た。

¹H-NMR (300 MHz, D₂0, TMSP); 2.33-2.42 (m, 2 H), 2.57-2.67 (m, 2 H), 4.4 6-4.55 (m, 1H), 7.58-7.68 (m, 2H), 7.87-7.90 (m, 1H).

MS(ESI) (Nega) m/z; 389 (M-H)-

 $[\alpha]_{0}^{28} = +6.0^{\circ} \text{ (CHCl}_{3}, c=0.34)$

[0112]

(参考例8)

(1R, 2R, 3R, 5R, 6R) - 2 - アミノ - 3 - (3, 4 - ジクロロベン ゾイルオキシ) - 6 - フルオロービシクロ <math>[3. 1. 0] ヘキサン -2, 6 -ジカルボン酸の合成

(1) ピリジン3.7 mLに溶解した(1 R, 2 R, 3 R, 5 R, 6 R) -2- アジドー6ーフルオロー3ーヒドロキシービシクロ [3.1.0] ヘキサンー2, 6ージカルボン酸 2-ベンジルエステル 6-エチルエステル202 mgに塩化3, 4-ジクロロベンゾイル234 mgを加え、窒素雰囲気下、室温で28時間攪拌した。反応溶液に酢酸エチル100 mLを加え、この酢酸エチル溶液を飽和硫酸銅水溶液および水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。乾燥剤を濾別後、濾液を減圧下濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(シリカゲル:ワコウゲルC200、展開溶媒:ヘキサンー酢酸エチル=10:1)にて精製し、(1 R, 2 R, 3 R, 5 R, 6 R) -2-アジドー3ー(3, 4-ジクロロベンゾイルオキシ)-6-フルオロービシクロ[3.1.0] ヘキサンー2, 6-

ジカルボン酸 2 -ベンジルエステル 6 -エチルエステル 2 9 8 m g を得た。 1 H-NMR (200 MHz, CDCl₃); 1.35 (t, J=7.3 Hz, 3H), 2.35-2.55 (m, 3H), 2.77-2.87 (m, 1H), 4.31 (q, J=7.3 Hz, 2H), 5.24-5.46 (m, 3H), 7.28-7.60 (m, 6H), 7.90-8.20 (m, 2H).

MS(ESI) (Pos)m/z; 558 (M+Na)+

[0113]

(2) 参考例2の(5) と同様に、(1R, 2R, 3R, 5R, 6R) -2-アジド-3-(3, 4-ジクロロベンゾイルオキシ) -6-フルオロービシクロ[3.1.0] ヘキサン-2, 6-ジカルボン酸 2-ベンジルエステル 6-エチルエステル298mgより(1R, 2R, 3R, 5R, 6R) -2-アミノー3-(3, 4-ジクロロベンゾイルオキシ) -6-フルオロービシクロ[3.1.0] ヘキサン-2, 6-ジカルボン酸 2-ベンジルエステル 6-エチルエステル218mgを得た。

¹H-NMR (200 MHz, CDCl₃, TMS); 1.33 (t, J=7.3 Hz, 3H), 2.25-2.80 (m, 4H), 4.28 (q, J=7.3 Hz, 2H), 5.05-5.13 (m, 1H), 5.16 (d, J=12.3 Hz, 1H), 5.3 1 (d, J=12.3 Hz, 1H), 7.24-7.36 (m, 5H), 7.44 (d, J=8.4 Hz, 1H), 7.57 (d d, J=8.4, 2.20 Hz, 1H), 7.90 (d, J=2.2 Hz, 1H).

MS(ESI) (Pos)m/z; 532 (M+Na)+

 $[\alpha]_D^{22} = +31.8^{\circ} \text{ (CHC13, c=0.55)}$

[0114]

(3) エタノール10 mLに溶解した(1 R, 2 R, 3 R, 5 R, 6 R) -2- アミノー3ー(3, 4-ジクロロベンゾイルオキシ)-6-フルオロービシクロ [3.1.0] ヘキサンー2, 6-ジカルボン酸 2-ベンジルエステル 6-ジエチルエステル2 18 mgに、5%パラジウム炭素 15 mgを加え水素雰囲気下、室温で50分間攪拌した。セライトを用いてパラジウム炭素を濾別し、濾液を減圧下濃縮し、得られた固体をテトラヒドロフラン 2 mLと水 1 mLの混合溶媒に溶解した。この溶液に、氷冷下、水酸化リチウム 1 水和物 10 mgを加え 30分間攪拌した。氷冷下、 1 規定塩酸 0. 5 mLを加え、水で50 mLに希釈した後、イオン交換樹脂(AG 50 W-X8 Resin(H型)、展開溶媒:水、

40%テトラヒドロフラン水溶液、10%ピリジン水溶液)にて精製し、 (1R, 2R, 3R, 5R, 6R) -2-アミノ-3-(3, 4-ジクロロベンゾイルオキシ) <math>-6-フルオロービシクロ [3.1.0] ヘキサンー 2, 6-ジカルボン酸 25 m g を得た。

 1 H-NMR (300 MHz, D₂0, TMSP); 2.40-2.45 (m, 2H), 2.71-2.77 (m, 2H), 5.28-5.36 (m, 1H), 7.68 (d, J=8.5 Hz, 1H), 7.89 (d, J=8.5 Hz, 1H), 8.16 (s, 1 H).

MS(ESI)(Nega)m/z; 390 (M-H)-

 $[\alpha]_{D^{28}} = +9.2^{\circ}$ (MeOH, c=0.23)

[0115]

(実施例1)

(1R, 2R, 3R, 5R, 6R) - 2 - 7ミノ-3 - (3, 4 - 9) クロロベンジルオキシ)-6 - 7 フルオロービシクロ [3. 1. 0] ヘキサン-2, 6 - 9 ルボン酸 6 - 3 チルエステル 塩酸塩の合成

メタノール8 mLに懸濁させた(1 R, 2 R, 3 R, 5 R, 6 R) -2-rミノ -3-(3,4-i)クロロベンジルオキシ)-6-iフルオロービシクロ [3.1.0] ヘキサン-2,6-iジカルボン酸800 mgに、氷冷下、塩化チオニル0.65 mLを加えた後、50℃で4時間攪拌した。3時間室温で攪拌した後、メタノールを減圧下留去した。残渣にヘキサン20 mLを加え2時間攪拌した後、固体をろ取した。この固体をジイソプロピルエーテルおよびヘキサンで洗浄し、(1 R, 2 R, 3 R, 5 R, 6 R) -2-rミノ-3-(3,4-i)クロロベンジルオキシ)-6-iフルオロービシクロ [3.1.0] ヘキサン-2,6-iジカルボン酸 6-iメチルエステル 塩酸塩820 mgを得た。

[0116]

(実施例 2)

(1R, 2R, 3R, 5R, 6R) - 2 - アミノ - 3 - (3, 4 - ジクロロベンジルオキシ) - 6 - フルオロービシクロ <math>[3.1.0] ヘキサン -2, 6 - ジカルボン酸 6 - ペンチルエステルの合成

ペンタノール4 mLに懸濁させた (1 R, 2 R, 3 R, 5 R, 6 R) -2-アミ

ノー3ー(3,4ージクロロベンジルオキシ)-6ーフルオロービシクロ [3.1.0] ヘキサンー2,6ージカルボン酸300mgに、氷冷下、塩化チオニル 225μ Lを加えた後、50℃で3時間攪拌した。放冷後、反応溶液を約1mL 程度まで減圧下濃縮し、ヘキサンを200mLを加え12時間攪拌した。析出した固体をろ取し、逆相カラムクロマトグラフィー(ワコーゲル50C18(和光純薬):展開溶媒 水 ~ 50%アセトニトリル水溶液)にて精製し、(1R,2R,3R,5R,6R)-2-アミノー3-(3,4ージクロロベンジルオキシ)-6-フルオロービシクロ [3.1.0] ヘキサンー2,6ージカルボン酸 6-ペンチルエステル188mgを得た。

[0117]

(実施例3)

(1R, 2R, 3R, 5R, 6R) - 2 - アミノ - 3 - (3, 4 - ジクロロベンジルオキシ) - 6 - フルオロービシクロ <math>[3.1.0] ヘキサン -2, 6 - ジカルボン酸 ジェトキシカルボニルメチルエステルの合成

テトラヒドロフラン $0.8 \, \text{mL}$ 及び水 $0.4 \, \text{mL}$ の混合溶媒に懸濁した($1\, \text{R}$, $2\, \text{R}$, $3\, \text{R}$, $5\, \text{R}$, $6\, \text{R}$) -2 - r > J - 3 - (3 , 4 - ij クロロベンジルオキシ) -6 - 7 ルオロービシクロ [3.1.0] へキサン -2 , 6 - ij カルボン酸 $36\, \text{mg}$ に、室温にて水酸化リチウム水和物 $4.4\, \text{mg}$ を加え、 $10\, \text{分間攪拌}$ した。減圧下濃縮後、残渣に N 、N - ij メチルホルムアミド $0.36\, \text{mL}$ 及び $10\, \text{mg}$ でにて $10\, \text{mg}$ はた。反応溶液に水を加え、酢酸エチルにて油出した。有機層を無水硫酸ナトリウムにて乾燥した。乾燥剤を濾別後、濾液を減圧下濃縮した。残渣を薄層クロマトグラフィー(シリカゲル $10\, \text{mg}$ を無水硫酸ナトリウムにて乾燥した。乾燥剤を濾別後、濾液を減圧下濃縮した。残渣を薄層クロマトグラフィー(シリカゲル $10\, \text{mg}$ を標: $10\, \text{mg}$ へキサン $10\, \text{mg}$ をでいる。 $10\, \text{mg}$ にて精製し、($1\, \text{R}$ 、 $10\, \text{R}$ 、

[0118]

(実施例4)

(1R, 2R, 3R, 5R, 6R) - 2 - アミノ - 3 - (3, 4 - ジクロロベンジルオキシ) - 6 - フルオロービシクロ <math>[3.1.0] ヘキサン -2, 6 - ジカルボン酸 6 - (2 - アジドエチル) エステルの合成

N, N-ジメチルホルムアミド 0. 2 m L と水 0. 0 2 m L の混合溶媒に溶解した(1 R, 2 R, 3 R, 5 R, 6 R) -2- アミノ-3- (3, 4- ジクロロベンジルオキシ)-6- フルオロービシクロ [3. 1. 0] ヘキサン-2, 6- ジカルボン酸 6- (2 - ヨードエチル)エステル 1 8 m g に、室温にてアジ化ナトリム 6 m g を加え、6 0 $\mathbb C$ にて 1 2 時間攪拌した。放冷後、減圧下溶媒を留去し、逆相カラムクロマトグラフィー(ワコーゲル 5 0 C 1 8:展開溶媒 水 - 7 0 % アセトニトリル水溶液)にて精製し、(1 R, 2 R, 3 R, 5 R, 6 R) -2- アミノ-3- (3, 4- ジクロロベンジルオキシ)-6- フルオロービシクロ [3. 1. 0] ヘキサン-2, 6- ジカルボン酸 6- (2- アジドエチル)エステル 7 m g を得た。

[0119]

(実施例5)

(1R, 2R, 3R, 5R, 6R) - 2 - 7ミノ-3 - (3, 4 - iii) ロロベンジルオキシ) - 6 - 7ルオロービシクロ[3.1.0] ヘキサン-2, 6 - iii ルボン酸 6 - (2 - 7ミノエチル) エステルの合成

テトラヒドロフラン 0. 15 m L と水 0. 02 m L の混合溶媒に溶解した(1R , 2R , 3R , 5R , 6R) -2-r = 2-r =

[0120]

以下、実施例1、2、3、4及び5に記載の化合物、並びに同様にして得た化 合物の構造及び物性データを表1に示す。

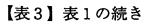
[0121]



		r	
	実施例	1	
	WS	ESI (Nega) 390 (M-H)-	ESI (Nega) 418 (M-H)-
H ₂ N COOR ²	NMR (TMS)	(200 MHz, CD ₅ 0D) 2.37 – 2.63 (m, 4 H) 3.81 (s, 3 H) 4.03 – 4.18 (m, 1 H) 4.55 (s, 2 H) 7.26 (dd, J=8.3, 1.8 Hz, 1 H) 7.48 (d, J=8.3 Hz, 1 H) 7.53 (d, J=1.8 Hz, 1 H)	(200 MHz, CD ₃ 0D) 0.96 (t, J=6.8 Hz, 2 Hz, 3 H) 1.69 (sextet, J=6.8 Hz, 2 H) 2.37 - 2.65 (m, 4 H) 4.02 - 4.12 (m, 1 H) 4.17 (t, J=6.6 Hz, 2 H) 4.51 (d, J=11.9 Hz, 1 H) 7.27 (dd, J=8.4, 1.8 Hz, 1 H) 7.27 (dd, J=8.4, 1.8 Hz, 1 H) 7.54 (d, J=1.8 Hz, 1 H)
H ₂ N ₂ N ₂ H	R²	Н	Ħ
	R¹	Me	n-Pr
	Y	O	O
	X	(T.	ſ . .
	化合物 番号	1*1	2 * 1

【表2】表1の続き

	, - 1	8
ESI (Nega) 418 (M-H)-	ESI (Nega) 432 (M-H) ⁻	ESI (Nega) 432 (M-H) -
(500 MHz, CD ₃ 0D) 1. 28 (d, J=5.8 Hz, 6H) 2. 38 – 2. 44 (m, Z H) 2. 54 – 2. 62 (m, Z H) 4. 07 – 4. 12 (m, I H) 4. 53 (d, J=11.6 Hz) 4. 57 (d, J=11.6 Hz) 5. 07 – 5. 12 (m, I H) 7. 26 (dd, J=1.8, 8.6 Hz, I H) 7. 48 (d, J=8.6 Hz, I H) 7. 52 (d, J=1.8 Hz, I H)	(500 MHz, CD ₃ 0D) 0.95 (1, J=7.9 Hz, 3 H) 1.40 (sextet, J=7.9 Hz, 2 H) 1.65 (quintet, J=7.9 Hz, 2 H) 2.38 - 2.44 (m, 2 H) 2.53 - 2.62 (m, 2 H) 4.06 - 4.10 (m, 1 H) 4.22 (t, J=6.7 Hz, 2 H) 4.52 (d, J=11.6 Hz, 1 H) 7.26 (dd, J=1.8, 7.9 Hz, 1 H) 7.26 (dd, J=1.8, 1 H) 7.53 (d, J=1.8 Hz, 1 H).	(300 MHz, CD ₃ 0D) 0.95 (d, J=6.7 Hz, 6 H) 1.90 – 2.03 (m, 1 H) 2.35 – 2.66 (m, 4 H) 4.00 (d, J=6.5 Hz, 2 H) 4.03 – 4.20 (m, 1 H) 4.52 (d, J=10.7 Hz, 1 H) 4.58 (d, J=10.7 Hz, 1 H) 7.26 (dd, J=8.2, 1.9 Hz, 1 H) 7.47 (d, J=8.2 Hz, 1 H) 7.53 (d, J=1.9 Hz, 1 H)
E	Ħ	H
<i>j.</i> ₽r	n-Bu	j-Bu
0 0	0 0	o o o
	Œ	CX.
	4	ۍ ء



8	8	FFI
ESI (Nega) 446 (M-H) -	ESI (Nega) 516 (M-H) -	ESI (Nega) 472 (M-H)-
(300 MHz, CD ₃ 0D) 0.88 - 0.96 (m, 3 H) 1.29 - 1.45 (m, 4 H) 1.63 - 1.72 (m, 2 H) 2.33 - 2.64 (m, 4 H) 3.99 - 4.06 (m, 1 H) 4.20 (t, f=6.6 Hz, 2 H) 4.48 (d, f=11.2 Hz, 1 H) 7.29 (dd, f=11.2 Hz, 1 H) 7.29 (dd, f=8.2 Hz, 1 H) 7.46 (d, f=8.2 Hz, 1 H) 7.46 (d, f=8.2 Hz, 1 H) 7.46 (d, f=8.2 Hz, 1 H) 7.55 (d, f=2.0 Hz, 1 H)	(300 MHz, CD ₃ 0D) 0.87 - 0.92 (m, 3 H) 1.23 - 1.41 (m, 14 H) 1.60 -1.71 (m, 2 H) 2.31 - 2.65 (m, 4 H) 3.97 - 4.07 (m, 1 H) 4.19 (t, J=6.6 Hz, 2 H) 4.47 (d, J=12.0 Hz, 1 H) 4.59 (d, J=12.0 Hz, 1 H) 7.28 (dd, J=8.0, 2.3 Hz, 1 H) 7.45 (d, J=8.0 Hz, 1 H) 7.54 (d, J=2.3 Hz, 1 H)	(500 MHz, CD ₂ 0D) 1.29 – 1.59 (m, 6 H) 1.71 – 1.76 (m, 2 H) 1.85 – 1.90 (m, 2 H) 2.39 – 2.45 (m, 2 H) 2.55 – 2.63 (m, 2 H) 4.08 – 4.12 (m, 1 H) 4.53 (d, <i>f</i> =12.2 Hz, 1 H) 4.57 (d, <i>f</i> =12.2 Hz, 1 H) 7.26 (dd, <i>f</i> =1.8, 8.6 Hz, 1 H) 7.48 (d, <i>f</i> =8.6 Hz, 1 H) 7.52 (d, <i>f</i> =1.8 Hz, 1 H)
н Н Н Н) H H H	H H
n-Penty]	n-Decy l	Cyclohexyl
0 0	0 0	0 0
[24	Ç.	Çr.
	2	∞ 1.



【表4】表1の続き

	N	8
ESI (Nega) 472 (M-H) -	(Nega) (M-H) ~	(Nega)
	ESI 466	ESI 416
(500 MHz, CD ₃ 0D) 0.97 – 1.05 (m, 2 H) 1.16 – 1.33 (m, 3 H) 1.63 – 1.77 (m, 6 H) 2.40 – 2.46 (m, 2 H) 2.58 – 2.60 (m, 2 H) 4.03 (d, J=6.7 Hz, 2 H) 4.09 – 4.13 (m, 1H) 4.54 (d, J=11.6 Hz, 1 H) 7.26 (dd, J=1.8, 8.6 Hz, 1 H) 7.48 (d, J=8.6 Hz, 1 H) 7.52 (d, J=1.8 Hz, 1 H)	(300 MHz, CD ₃ 0D) 2. 30 – 2. 61 (m, 4 H) 3. 95 – 4. 05 (m, 1 H) 4. 46 (d, J=11.8 Hz, 1 H) 4. 58 (d, J=11.8 Hz, 1 H) 5. 23 (s, 2 H) 7. 28 (dd, J=8. 2, 1. 9 Hz, 1 H) 7. 45 (d, J=8. 2, H) 7. 45 (d, J=8. 2, H) 7. 53 (d, J=1. 9 Hz, 1 H) 7. 53 (d, J=1. 9 Hz, 1 H)	(300 MHz, CD ₃ 0D) 2. 26 - 2. 66 (m, 4 H) 3. 99 - 4. 08 (m, 1 H) 4. 47 (d, <i>f</i> =11.8 Hz, 1 H) 4. 59 (d, <i>f</i> =11.8 Hz, 1 H) 4. 69 (d, <i>f</i> =5. 7 Hz, 2 H) 5. 22 - 5. 41 (m, 2 H) 5. 87 - 6. 03 (m, 1 H) 7. 28 (dd, <i>f</i> =8. 2, 1. 7 Hz, 1 H) 7. 45 (d, <i>f</i> =8. 2, 1. 7 Hz, 1 H) 7. 54 (d, <i>f</i> =8. 2 Hz, 1 H) 7. 54 (d, <i>f</i> =1. 7 Hz, 1 H)
(50 2 H - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 -	(30 (d,) /=1 7.2 7.2 7.3 7.3 /=8	(30 4 H, (d, <i>f</i> =1 Hz, 5.8 <i>f</i> =8 <i>f</i> =8
.	Ħ	Ħ
H,C	Benzyl	√2 ² H
0 0	0 0	0 0
ćz.	(T.,	[1.
9 * 1	1.0	1 1

【表5】表1の続き

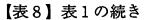
23	2	8	83	
ESI (Nega) 414 (M-H)	ESI (Nega) 438 (M-H)-	ESI (Nega) 482 (M-H) ⁻	ESI (Pos) 532 (M+H)-	
(300 MHz, CD ₃ 0D) 2. 33 – 2. 68 (m, 4 H) 2. 99 – 3. 05 (m, 1 H) 3. 97 – 4. 10 (m, 1 H) 4. 48 (d, J=12. 0 Hz, 1 H) 4. 60 (d, J=12. 0 Hz, 1 H) 7. 24 – 7. 33 (m, 1 H) 7. 42 – 7. 58 (m, 2 H)	(300 MRz, CD ₃ 0D) 2.36 – 2.68 (m, 4 H) 3.75 – 3.81 (m, 2 H) 3.99 – 4.08 (m, 1 H) 4.41 – 4.50 (m, 3 H) 4.61 (d, <i>f</i> =12.0 Hz, 1 H) 7.29 (dd, <i>f</i> =8.2, 2.0 Hz, 1 H) 7.46 (d, <i>f</i> =8.2 Hz, 1 H) 7.55 (d, <i>f</i> =2.0 Hz, 1 H)	(300 MHz, CD ₃ 0D) 2. 36 – 2. 96 (m, 4 H) 3. 62 (t, J=5. 4 Hz, 2 H) 3. 98 – 4. 07 (m, 1 H) 4. 48 (d, J=11. 7Hz, 1 H) 4. 50 (t, J=5. 4 Hz, 2 H) 4. 60 (d, J=11.7 Hz, 1 H) 7. 25 – 7. 32 (m, 1 H) 7. 43 – 7. 57 (m, 2 H)	(300 MHz, CD ₃ 0D) 2.41 – 2.67 (m, 4 H) 3.40 (t, J=6.6 Hz, 2 H) 4.00 – 4.09 (m, 1 H) 4.40 – 4.63 (m, 4 H) 7.30 (dd, J=8.6, 1.8 Hz, 1 H) 7.47 (d, J=8.6 Hz, 1 H) 7.56 (d, J=1.8 Hz, 1 H)	
Н	ш	н	н	
НН	H ₂ C^CI	H ₂ C \ Br		
o o	0 0	0 0	0 0	
[I.	£L,	(E.	£±4	
1 2	1 3	1 4	1.5	

【表6】表1の続き

2	w 4		വ	
BSI (Nega) 420 (M-H)	ESI (Pos) 572 (M+Na) ⁺	ESI (Nega) 445 (M-H)-	ESI (Nega) 419 (M-H)-	
(300 MHz, CD ₃ 0D) 2.36 – 2.66 (m, 4 H) 3.71 – 3.78 (m, 2 H) 3.98 – 4.07 (m, 1 H) 4.22 – 4.28 (m, 2 H) 4.48 (d, <i>J</i> =12.0 Hz, 1 H) 4.59 (d, <i>J</i> =12.0 Hz, 1 H) 7.28 (dd, <i>J</i> =8.3, 1.9 Hz, 1 H) 7.45 (d, <i>J</i> =8.3, Hz, 1 H) 7.54 (d, <i>J</i> =1.9 Hz, 1 H)	(200 MHz, CDCl ₃) 1. 29 (t, J=7. 3 Hz, 6 H) 2. 25 - 2. 61 (m, 4 H) 3. 75 - 3. 91 (m, 1 H) 4. 23 (q, J=7. 3 Hz, 4 H) 4. 43 - 4. 87 (m, 6 H) 7. 08 (dd, J=7. 9, 2. 2 Hz, 1 H) 7. 34 - 7. 42 (m, 2 H)	(300 MHz, CD ₃ 0D) 2. 19 – 2. 63 (m, 4 H) 3. 48 – 3. 61 (m, 2 H) 3. 80 – 3. 98 (m, 1 H) 4. 28 – 4. 37 (m, 2 H) 4. 48 (d, <i>f</i> =12. 3 Hz, 1 H) 4. 66 (d, <i>f</i> =12. 3 Hz, 1 H) 7. 25 – 7. 33 (m, 1 H) 7. 41 – 7. 48 (m, 1 H) 7. 57 (m, 1 H)	(300 MHz, CD ₃ 0D) 2. 12 - 2. 65 (m, 4 H) 3. 34 - 3. 45 (m, 2 H) 3. 57 - 3. 69 (m, 2 H) 3. 81 - 3. 96 (m, 1 H) 4. 49 (d, <i>j</i> =12.1 Hz, 1 H) 4. 65 (d, <i>j</i> =12.1 Hz, 1 H) 7. 35 (m, 1 H) 7. 42 - 7. 48 (m, 1 H) 7. 53 - 7. 58 (m, 1 H)	
Œ	COOE	H	н	
H ₂ C OH	COOE	H ₂ C N ₃	H ₂ C NH ₂	
0 0	0 0	o o o	O O O O	
t r 4	ſī.	CT.,	<u>נ</u> ב.	
16	1.7	. T 8	1 9	

【表7】表1の続き

8	00 00	
ESI (Nega) 386 (M-H)	ESI (Pos) 458 (M+Na) t	ESI (Pos) 472 (M+Na) ⁺
(300 MHz, CD ₃ 0D) 1. 24 (t, J=7.1 Hz, 3 H) 1. 97 – 2. 01 (m, 1 H) 2. 15 – 2. 51 (m, 4 H) 3. 76 – 3. 80 (m, 1 H) 4. 13 (q, J=7. 20 Hz, 2 H) 4. 50 (s, 2 H) 7. 24 (dd, J=8. 2, 1.9 Hz, 1 H) 7. 48 (d, J=8. 2, 1.9 Hz, 1 H) 7. 51 (d, J=1. 9 Hz, 1 H).		(300 MHz, CD ₃ 0D) 0.94 (d, J=6.7 Hz, 6 H) 1.86 – 1.99 (m, 1 H) 2.23 – 2.62 (m, 4 H) 2.99 – 3.08 (m, 1 H) 3.76 (d, J=13.0 Hz, 1 H) 3.81 (d, J=13.0 Hz, 1 H) 3.81 (d, J=6.7 Hz, 2 H) 7.27 (dd, J=8.4, 1.9 Hz, 1 H) 7.45 (d, J=8.4, 1 H) 7.52 (d, J=2.0 Hz, 1 H)
· =	œ	Ħ
G	<i>j</i> -₽r	j-Bu
0 0	2	2 C C
Ħ	[E4	CT.,
2 0	2 1	2 2 ·



8	(Nega) 2	
ESI (Pos) 556 (M+Na) †		
	ESI 482	
(300 MHz, CD ₃ 0D) 0.89 - 0.98 (m, 3 H) 1.21 - 1.45 (m, 14 H) 1.56 - 1.74 (m, 2 H) 2.19 - 2.42 (m, 3 H) 2.47 - 2.68 (m, 1 H) 2.95 - 3.13 (m, 1 H) 3.75 - 3.85 (m, 2 H) 4.17 (t, j=6.5 Hz, 2 H) 7.21 - 7.34 (m, 1 H) 7.42 - 7.56 (m, 2 H)	(300 MHz, CD ₃ 0D) 2. 19 - 2. 43 (m, 3 H) 2. 47 - 2. 63 (m, 1 H) 2. 96 - 3. 12 (m, 1 H) 3. 75 (d, <i>f</i> =13. 2 Hz, 1 H) 3. 81 (d, <i>f</i> =13. 2 Hz, 1 H) 5. 22 (s, 2 H) 7. 23 - 7. 54 (m, 8 H)	
æ	m	
n-decy]	Benzyl	
2 D	2 0 0	
[IL4	CZ.	然塩
2 3	2.4	*1 塩

ページ: 69/

[0122]

(試験例1) ラットの血漿中濃度による生体内暴露量の測定

生体内暴露量は、例えば、本発明化合物1及び式[IV]中、Xがフッ素原子、Yが3,4-ジクロロベンジルオキシ基である本発明化合物1の親化合物のラットにおける経口投与後の本発明化合物1の親化合物の血漿中濃度を下記の通り測定し、比較し、検討した。

[0123]

日本チャールス・リバー社より入手した7週令のラット(240-280g、オス、系統CD(SD)IGS)を2日以上馴化し使用した。化合物1を10% HP-β-CD含有の0.03規定塩酸に溶解し2mg/mLの濃度とし、10mg/kgを経口投与した。2時間後、尾静脈から採決管(EDTA入り)を用いて採血後、直ちに遠心(10000xg、4℃、10分間)し血漿を採取し血漿サンプルとした。血漿サンプルは、-80℃以下で冷凍保存した。氷冷の条件で融解した血漿サンプルに内標準物質のメタノール溶液を添加し、除タンパク後、遠心(10000xg、4℃、10分間)し、上清中の本発明化合物1の親化合物の濃度をLC/MS/MSによって測定した。

[0124]

下表に示す通り、本発明化合物1の投与によって、本発明化合物1の親化合物 の血漿中濃度は飛躍的に上昇し、生体内暴露量が増加した。

[0125]

【表9】本発明化合物1と本発明化合物1の親化合物の血漿中濃度の比較

化合物 (10mg/kg p.o.)	本発明化合物 1 の親化合物の血漿中濃度 ng/mL
本発明化合物 1 の親化合物*1	178
本発明化合物 1 *2	8162

- *1 本発明化合物1の親化合物:(1R, 2R, 3R, 5R, 6R) -2-アミノ-3-(3, 4-ジ クロロペンジルオキシ) -6-フルオロービシクロ[3.1.0] ヘキサン-2, 6-ジカルボ ン酸
- *2 本発明化合物1:(1R, 2R, 3R, 5R, 6R) -2-アミノ-3-(3, 4-ジクロロベンジルオキシ)-6-フルオロービシクロ[3.1.0] ヘキサン-2, 6-ジカルポン酸 6-メチルエステル

[0126]

【発明の効果】

本発明すなわちメタボトロピックグルタミン酸受容体の拮抗薬のプロドラック化により、親化合物の生体内暴露量を飛躍的に増加させることができるようになった。

[0127]

従って、統合失調症、不安およびその関連疾患、うつ病、二極性障害、てんかん等の精神医学障害の治療および予防、薬物依存症、認知障害、アルツハイマー病、ハンチントン舞踏病、パーキンソン病、筋硬直に伴う運動障害、脳虚血、脳不全、脊髄障害、頭部障害等の神経学的疾患の治療および予防、鎮痙、鎮痛、鎮吐等に、使用の容易性及び薬効の点からみて好ましいと思われる経口投与で有効な医薬品の提供が可能となった。



【要約】

【課題】 統合失調症、不安及びその関連疾患、うつ病、二極性障害、てんかん等の精神医学的障害の治療及び予防、並びに、薬物依存症、認知障害、アルツハイマー病、ハンチントン舞踏病、パーキンソン病、筋硬直に伴う運動障害、脳虚血、脳不全、脊髄障害、頭部障害等の神経学的疾患の治療効果及び予防効果を有する薬物であって、経口活性の高いグループIIメタボトロピックグルタミン酸受容体に拮抗する薬物を提供すること。

【解決手段】 下記式 [I]

【化1】

[式中、 R^1 及び R^2 は同一又は異なって、 C_{1-10} アルキル基、 C_{2-10} アルケニル基、 C_{2-10} アルキニル基、1 若しくは2 個のフェニル基で置換された C_{1-10} アルキル基、ヒドロキシ C_{2-10} アルキル基、ハロゲン化 C_{1-10} アルキル基、アジド C_{1-10} アルキル基、アミノ C_{2-10} アルキル基、 C_{1-10} アルコキシ C_{1-10} アルキル基、 C_{1-10} アルキル基、 C_{1-10} アルキルボニル C_{1-10} アルキル基を示し、又は、 C_{1-10} アルキルボニル C_{1-10} アルキル基、 C_{2-10} アルキニル基、 C_{2-10} アルキル基、 C_{2-10} アルキル基を示す。 C_{2-10} アルキル基で C_{2-10} アルキル基を示す。 C_{2-10} アルキル基で C_{2-10} アルキル基で C_{2-10} アルキル基、 C_{2-10} アルキル基の C_{2-10} アルキル基、 C_{2-10} アルキル基、 C_{2-10} アルキル基、 C_{2-10} アルキル基、 C_{2



、 C_{1-10} アルキル基、 C_{1-10} アルケニル基、フェニル基、ナフチル基、 $1\sim7$ 個のハロゲン原子で置換されたナフチル基、複素芳香族基、又は、ハロゲン原子、フェニル基、 C_{1-10} アルキル基、 C_{1-10} アルコキシ基、トリフルオロメチル基、フェニル基、ヒドロキシカルボニル基、アミノ基、ニトロ基、シアノ基及びフェノキシ基からなる群より選ばれる $1\sim5$ 個の置換基で置換されたフェニル基を示す。 R^5 は、 C_{1-10} アルキル基、 C_{1-10} アルケニル基、フェニル基、ナフチル基、 $1\sim7$ 個のハロゲン原子で置換されたナフチル基、複素芳香族基、又は、ハロゲン原子、フェニル基、 C_{1-10} アルキル基、 C_{1-10} アルコキシ基、トリフルオロメチル基、フェニル基、ヒドロキシカルボニル基、アミノ基、ニトロ基、シアノ基及びフェノキシ基からなる群より選ばれる $1\sim5$ 個の置換基で置換されたフェニル基を示し、11 には12 に変数を示す。12 で表される13 に14 に変数を示す。15 に表される16 に変数を示す。16 に変数を示す。17 に表される17 に変数を示す。18 に表される18 に変数を示す。18 に表される18 に表される19 に表される

【選択図】 なし

ページ: 1/E

認定・付加情報

特許出願の番号 特願2003-181930

受付番号 50301061307

書類名 特許願

担当官 第三担当上席 0092

作成日 平成15年 6月27日

<認定情報・付加情報>

【提出日】 平成15年 6月26日



特願2003-181930

出願人履歴情報

識別番号

[000002819]

1. 変更年月日

1990年 8月22日

[変更理由]

新規登録

住 所

東京都豊島区高田3丁目24番1号

氏 名

大正製薬株式会社

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

☐ BLACK BORDERS
☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
☐ FADED TEXT OR DRAWING
☐ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

☐ OTHER: _____

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.